# **PCT**

## 世界知的所有権機関 際 事 務 局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類7 A61K 31/69, A61P 33/02, C07F 5/02 (11) 国際公開番号

WO00/44387

(43) 国際公開日

2000年8月3日(03.08.00)

(21) 国際出願番号

PCT/JP99/07139

A1

(22) 国際出願日

1999年12月20日(20.12.99)

(30) 優先権データ

特願平11/21822

1999年1月29日(29.01.99)

(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) 日東化成株式会社(NITTO KASEI CO., LTD.)[JP/JP] 〒533-0031 大阪府大阪市東淀川区西淡路3丁目17番14号

塩野義製薬株式会社(SHIONOGI & CO., LTD.)[JP/JP] 〒541-0045 大阪府大阪市中央区道修町三丁目1番8号 Osaka, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

今崎秀之(IMAZAKI, Hideyuki)[JP/JP]

〒618-0024 大阪府三島郡島本町若山台

2丁目2番20-102 Osaka, (JP)

藤川正澄(FUJIKAWA, Masazumi)[JP/JP]

〒630-8024 奈良県奈良市尼辻中町3-11-5 Nara, (JP)

早瀬善男(HAYASE, Yoshio)[JP/JP]

〒519-0105 三重県亀山市みずほ台14-177 Mie, (JP)

川口陽資(KAWAGUCHI, Harumoto)[JP/JP]

〒519-1402 三重県阿山郡伊賀町柘植町1421 Mie, (JP)

(74) 代理人

青山 葆, 外(AOYAMA, Tamotsu et al.)

〒540-0001 大阪府大阪市中央区城見1丁目3番7号

IMPビル 青山特許事務所 Osaka, (JP)

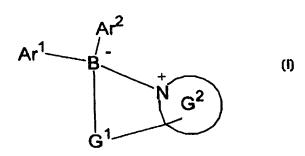
JP, US, 欧州特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, (81) 指定国 ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE)

添付公開書類

国際調査報告書

ORGANOBORON COMPOUNDS EXHIBITING ANTICOCCIDIAL ACTIVITIES (54) Title:

(54)発明の名称 抗コクシジウム活性を有する有機ホウ素化合物

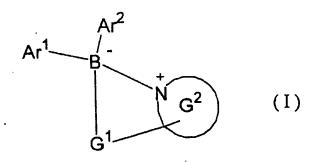


(57) Abstract

Drug compositions for animals (except Home sapiens), antiprotozoal agents and anticoccidial agents, containing compounds represented by general formula (I), salts of the same, or hydrates of both, wherein Ar<sup>1</sup> and Ar<sup>2</sup> are each independently an optionally substituted cyclic group; G<sup>1</sup> is -A-, -A-CR<sup>1</sup>R<sup>2</sup>-, or -A-CR<sup>3</sup>R<sup>4</sup>-CR<sup>5</sup>R<sup>6</sup>-; and G<sup>2</sup> is an optionally substituted azacyclic group (wherein the ring-constituting nitrogen atom is bonded to B') or the like, provided the ring composed of B', G' and G' is a five- or six-membered one.



# 本発明は一般式(I):



[式中、 $Ar^1$ および $Ar^2$ はそれぞれ独立して置換されていてもよい環式基;  $G^1$ は、式:-A-、-A-CR $^1$ R $^2$ -または-A-CR $^3$ R $^4$ -CR $^5$ R $^6$ -で 表される; $G^2$ は置換されていてもよいアザ環式基(ただし、環内窒素は $B^-$ と 結合している)等;なお、 $B^-$ 、 $G^1$ および $G^2$ から構成される環は5員環または 6員環である]で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有する動物(ヒトを除く)用医薬組成物、抗原虫剤、抗コクシジウム剤に関する。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

AE アラブ音長国連邦
AG アンティグア・パーブーダ DZ アルジュリア LC セントルシフ SD スーダン
AM アルバニア ES スペイン LL リヒテンシュタイン SE スウェーデール AM アルメニア ES スペイン LK リッランカ SG ソンガブエキア AU オーストラリア GA 英国ン LU リトアーニア SL シェブラルト AZ アゼルバイン GB 英国ン LU リトアーニア SL シェブラルト BA ボボバドス GD グルヴア MA モナコラ TG タグルジア MA モナコフ GH ガンピア MD モャドヴァ TD タグキスタン BR ブラジル GR ギニア MC モナコ TG タグルメニスタン BR ブラジル GR ギニア・ピサオ MC モナコ TG タクカンタ TT TT トリニダンド・トバゴ BR ブラジル GR ギニア・ピサオ MR クロアチア MC マグガスカル TT トリニダンド・トバゴ TT トシッチュード・トバゴ TT カンチュード・トバゴ TT カンチュート TT カンチュード・トバコ TT カンチュード・トバコ TT カンチュード・トバコ TT カンチュード TT カンチュード・トバコ TT カンチュード・トバコ TT カンチュード・トバコ TT カンチュード・トバコ TT カンチュード・トバコ TT カンチュード・トバコ TT カンチュート TT カンチュート TT カンチュード・トバーエート TT カンチュート TT カンチュード・トバーエート TT カンチュード・トバーエート TT カンチュート TT カンチュ

#### 明 細 書

## 抗コクシジウム活性を有する有機ホウ素化合物

## 5 発明の属する技術分野

本発明は獣医学の分野に属し、新規な動物(ヒトを除く)用医薬組成物、抗原 虫剤および抗コクシジウム剤を提供する。詳細には、本発明は有機ホウ素化合物 を含有する組成物およびそれらの化合物に関する。

# 発明の背景

20

25

10 コクシジウム症は、原生動物(Apicomplexa門胞子虫綱)の一亜網であるコクシジア(coccidia)による感染症である。コクシジア属であるアイメリア・テネラ (Eimeria tenella)、アイメリア・アセルブリーナ (Eimeria acervulina) およびアイメリア・ネカトリックス (Eimeria necatrix) などが主として家禽類に感染し、消化管出血、死あるいは成長抑制などの種々の症状を引き起こす。家禽類、例えばニワトリおよびアヒル等を営業上の目的で飼育している養鶏場においてコクシジウム症が集団発生すると極めて大きな損失をもたらし、しばしば深刻な問題となっている。従って、コクシジウム症の予防および治療に有効な抗コクシジウム剤に大きな関心が寄せられている。

#### 従来技術および発明が解決しようとする課題

従来、抗コクシジウム剤としてはサルファ剤、ニトロフラン剤、キノリン剤、 抗チアミン剤およびベンゾアミド類等が実用に供され、現在は主としてポリエー テル系抗生物質が使用されている。例えば、サリノマイシンやクロピドールが挙 げられる。しかしながら、これらは主作用である抗コクシジウム作用の強度がさ ほど強くない上に、宿主に対する毒性に問題がある。また、薬剤の永年使用によ って薬剤耐性株が出現し、そのために薬剤の効力が漸次低下するという事態が生 起している。このような事情を考慮し、耐性株に有効であると同時に耐性を与え 難い新規な型の家禽用抗コクシジウム剤の開発が要望されている。

本発明者らは鋭意検討した結果、上記従来技術の欠点を克服し、優れた抗コクシジウム活性を有し、かつコクシジウム症の集団発生を防止することができる有

10

15

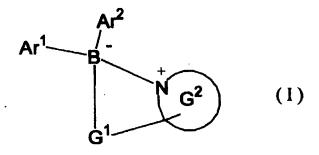
20

### 機ホウ素化合物を見出した。

有機ホウ素化合物として、Farfan, Norbertoら、J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2 (1992), (4), 527-32にはジフェニル(2ーピリジルアルキルオキシー〇, N) ボロン類およびその製造が記載され、またVershbitskii, F. R. ら、Term. Anal. Fazovye Ravnovesiya (1985), 31-3には分子内配位した有機ホウ素化合物が記載されているが、これら化合物の用途は一切記載されていない。そしてLin, Kaiら、Yiyao Gongye (1985), 16(11), 500-2には(pーフルオロフェニル)(ローメトキシフェニル)ボリネートと8ーヒドロキシキノリンとを反応させ対応する置換フェニルを2つ有するホウ素含有環状物が記載され、これは抗腫瘍活性を示すことが記載されているが、問題の抗コクシジウム作用については記載されていない。

#### 課題を解決するための手段

すなわち、本発明は、一般式(I):

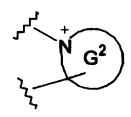


[式中、 $Ar^1$ および $Ar^2$ はそれぞれ独立して、置換されていてもよい環式 基;

 $G^1$ は、式:-A-、 $-A-CR^1R^2-$ または $-A-CR^3R^4-CR^5R^6-$ で表される基(式中、Aは酸素原子または硫黄原子、 $R^1\sim R^6$ はそれぞれ同一または異なって水素原子、nロゲン原子、ヒドロキシ基、置換されていてもよい脂肪族炭化水素基、-O-(置換されていてもよい脂肪族炭化水素基)、rシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよいスルホ基、もしくは置換されていてもよいアリール基であるか、または $R^1$ と $R^2$ 、 $R^3$ と $R^4$ および/もしくは $R^5$ と $R^6$ が一緒になってオキソ、置換されていてもよいメチレンもしくは置換されていてもよいイミノを形

成する);

式:



で示される基は置換されていてもよいアザ環式基;

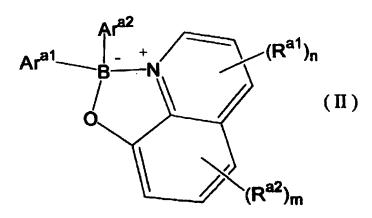
5 ただし、 $B^-$ 、 $G^1$ および $G^2$ から構成される環のうち最小環は5 員環または6 員環であるものとする]

で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有する動物 (ヒトを除く) 用医薬組成物、抗原虫剤、抗コクシジウム剤に関する。

別の態様として、本発明は上記式 (I) で示される化合物中、以下に示す化合物を包含する:

### 1) 一般式(II):

10



[式中、Ar \* 1は、置換されていてもよいアリール基;

Ar°2は置換されていてもよい縮合アリール基;

15 R\*1およびR\*2はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルケニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換され

15

20

ていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよいスルホ基、または置換されていてもよいアリール基;

nおよびmは同一または異なって0~3のいずれかの整数を示す。

で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物;

#### 2) 一般式(III):

$$Ar^{b1}$$
 $B$ 
 $R^{b2}$ 
 $R^{b2}$ 
 $R^{b2}$ 
 $R^{b2}$ 

10 [式中、Ar b1およびAr b2は同一または異なって置換されていてもよいアリール基:

R<sup>b1</sup>およびR<sup>b2</sup>はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルケニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよいスルホ基、もしくは置換されていてもよいアリール基であるか、またはR<sup>b1</sup>とR<sup>b2</sup>が一緒になってオキソ、置換されていてもよいメチレンもしくは置換されていてもよいイミノを形成する;

R<sup>b3</sup>はそれぞれ独立して、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル 基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていて もよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ

10

20

基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルケニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアルホ基、または置換されていてもよいアリール基であるか、または隣接する基と一緒になって縮合環を形成していてもよい;

pは0~4のいずれかの整数を示す。

ただし、pが0、R<sup>b1</sup>およびR<sup>b2</sup>がともに水素ならびにAr<sup>b1</sup>およびAr<sup>b2</sup>がハロゲン原子または低級アルキル基によって置換されているフェニルであるとき、Ar<sup>b1</sup>およびAr<sup>b2</sup>における該フェニルはハロゲン原子および低級アルキル基以外の置換基によってさらに置換されているものとする。]で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物;

#### 3) 一般式(IV):

$$Ar^{c1} \xrightarrow{R^{c2}} R^{c3}$$

$$R^{c3} = R^{c3}$$

$$R^{c3} = R^{c3}$$

$$R^{c3} = R^{c3}$$

$$R^{c3} = R^{c3}$$

[式中、A r  $^{\circ 1}$  およびA r  $^{\circ 2}$  はそれぞれ独立して、置換されていてもよい環式 5 基;

R°1およびR°2はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルケニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアリール基であるか、またはてもよいスルホ基、もしくは置換されていてもよいアリール基であるか、または

10

15

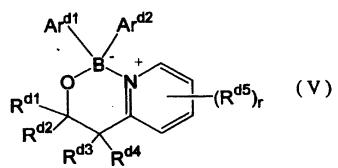
20

R<sup>c1</sup>とR<sup>c2</sup>が一緒になってオキソ、置換されていてもよいメチレンもしくは置換されていてもよいイミノを形成する;

R・3はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルケニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアリール基であるか、または隣接する基と一緒になって縮合環を形成していてもよい;

R・は水素原子または低級アルキルを示す] で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物;および

# 4) 一般式(V):



[式中、Ar<sup>d1</sup>およびAr<sup>d2</sup>は同一または異なって置換されていてもよいアリール基:

R<sup>d1</sup>、R<sup>d2</sup>、R<sup>d3</sup>およびR<sup>d4</sup>はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルカニルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアリール基であるか、またはR<sup>d1</sup>とR<sup>d2</sup>および/またはR<sup>d3</sup>とR<sup>d4</sup>が一緒になってオキソ、置換され

15

20

25

ていてもよいメチレンもしくは置換されていてもよいイミノを形成する;

R<sup>d5</sup>はそれぞれ独立して、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルウニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアリール基であるか、または隣接する基と一緒になって縮合環を形成していてもよい;

rは $0 \sim 4$ のいずれかの整数を示す。

ただし、rが0、R<sup>d1</sup>、R<sup>d2</sup>、R<sup>d3</sup>およびR<sup>d4</sup>がすべて水素ならびにAr<sup>d1</sup>およびAr<sup>d2</sup>がハロゲン原子または低級アルキル基によって置換されているフェニルであるとき、Ar<sup>d1</sup>およびAr<sup>d2</sup>における該フェニルはハロゲン原子および低級アルキル基以外の置換基によってさらに置換されているものとする。]で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

上記式中、Ar¹およびAr²で示される「置換されていてもよい環式基」とは、例えば単環式または縮合多環式の脂環式炭化水素基(例、置換されていてもよいシクロアルキル基、置換されていてもよいシクロアルケニル基、置換されていてもよいシクロアルカジエニル基等)、単環式または縮合多環式の芳香族炭化水素基(例、置換されていてもよいアリール基等)、単環式または縮合多環式の複素環基(例、置換されていてもよい芳香族複素環基等)、スピロ環式の炭化水素基または複素環基等をいう。

好ましくは、Ar¹およびAr²は同一である。

上記のシクロアルキル基の例としては、例えばシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル、シクロオクチル、ビシクロ [2.2.1] ヘプチル、ビシクロ [2.2.2] オクチル、ビシクロ [3.2.1] オクチル、ビシクロ [3.2.2] ノニル、ビシクロ [3.3.1] ノニル、ビシクロ [4.2.1] ノニル、ビシクロ [4.3.1] デシル、アダマンチル 等の炭素数3ないし20のシクロアルキル基等が挙げられる。

10

15

20

25

上記のシクロアルケニル基の例としては、例えば2-シクロペンテン-1-イル、3-シクロペンテン-1-イル、2-シクロヘキセン-1-イル、3-シクロヘキセン-1-イル等の炭素数4ないし20のシクロアルケニル基等が挙げられる。

上記のシクロアルカジエニル基の例としては、例えば2,4-シクロペンタジエン-1-イル、2,4-シクロヘキサジエン-1-イル、2,5-シクロヘキサジエン-1-イル等の炭素数4ないし20のシクロアルカジエニル基等が挙げられる。

上記の「アリール基」としては、例えばフェニル、インデニル、ナフチル(1 ーナフチル、2ーナフチル等)、アントリル、フェナントリル、アセナフチレニル、フルオレニル(9ーフルオレニル、1ーフルオレニル等)等の炭素数6ないし20のアリール基等が挙げられる。

上記の「複素環基」としては、環系を構成する原子として酸素、硫黄、窒素の 少なくとも1個のヘテロ原子を含有する複素環基を意味し、単環式複素環基また は縮合多環式複素環基が挙げられる。

単環式複素環基の具体例としては、例えばイソオキサゾリル、イソチアゾリル、イミダゾリル、1, 2, 3ーオキサジアゾリル、1, 3, 4ーオキサジアゾリル、オキサゾリル、フラザニル、1, 2, 3ーチアジアゾリル、1, 2, 4ーチアジアゾリル、5・ラゾリル、チアゾリル、チェニル、テトラゾリル、トリアジニル、1, 2, 3ートリアゾリル、1, 2, 4ートリアゾリル、ピラニル、ピラジニル、ピラゾリル、ピリジル、ピリダジニル、ピリミジニル、ピロリル、2Hーピロリル、フラザニル、フリル等が挙げられる。

縮合多環式複素環基の具体例としては、例えばアクリジニル、5ーアザベンゾ [a] アントラセニル、イソインドリル、イソキノリル、イソクロマニル、イソ ベンゾフラニル、イミダゾ [2, 1-b] チアゾリル、4Hーイミダゾ [4, 5-d] チアゾリル、イミダゾ [1, 2-b] [1, 2, 4] トリアジニル、イミダゾ [1, 2-a] ピリジル、イミダゾ [1, 5-a] ピリジル、イミダゾ [1, 2-b] ピリダジニル、イミダゾ [1, 2-a] ピリミジニル、イミダゾリジニル、イミダゾリニル、イミダゾリニル、インドリル、4H

10

15

20

25

[1, 3] -オキサチオロ [5, 4-b] ピロリル、1H-2-オキサピレニル、 カルバゾリル、αーカルボリニル、βーカルボリニル、γーカルボリニル、キナ ゾリニル、キノキサリニル、キノリル、クロマニル、4H-1, 3ージオキソロ [4, 5-b] イミダゾリル、シクロペンタ [b] ピラニル、2, 3ージチアー 1,5-ジアザインダニル、4H-1,3-ジチアナフタレニル、1,4-ジチ アナフタレニル、シンノニル、チアントレニル、チエノ〔2,3-b〕フラニル、 2、7、9-トリアザフェナントレニル、1、2、4-トリアゾロ〔4、3a] ピリダジニル、1, 2, 4ートリアゾロ [4, 3-a] ピリジル、2, 4, 6-トリチア-3a, 7a-ジアザインダニルーナフチリジニル、ピペラジニル、 ピペリジル、ピラゾリジニル、7H-ピラジノ [2,3-c] カルバゾリル、ピ ラジノ [2, 3-d] ピリダジニル、1H-ピラゾロ [4, 3-d] オキサゾリ ル、ピラゾロ [1, 5-a] ピリジル、ピリド  $[1^-, 2^-: 1, 2]$  イミダ ゾ[4,5-b]キノキサリニル、5H-ピリド[2,3-d]-o-オキサジ ニル、4H-ピリド [2, 3-c] カルバゾリル、ピロリジニル、ピロリニル、 リダジニル、フェナジニル、フェナトリジニル、フェナトロリニル、フェノキサ ジニル、フェノキサチイニル、フェノチアジニル、フタラジニル、プテリジニル、 プリニル、2H-フロ[3, 2-b] ピラニル、フロ[3, 4-c] シンシノリ ニル、1、2-ベンゾイソオキサゾリル、ベンゾ [h] イソクノリル、1,2-ベンゾイソチアゾリル、ベンゾイミダゾリル、ベンゾオキサゾリル、4H-3, 1-ベンゾオキサジニル、3-ベンゾオキセピニル、ベンゾチアゾリル、ベンゾ [b] チエニル、1 Hーベンゾトリアゾリル、ベンゾ [b] フラニル、モルホリ ニル、等が挙げられる。

Ar¹およびAr²で示される「置換されていてもよい環式基」として好ましい基は置換されていてもよいアリール基であり、詳細には例えば、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ヒドロキシ基、アシル基、アミノ基等によって置換されていてもよいアリール基が挙げられる。なお、Ar¹およびAr²におけるアリール基または複素環基の置換基の数

は1つに限定されず、またその種類も1つに限定されない。

以下、置換されていてもよいアリール基のうち置換基の種類がひとつである場合について主な具体例を列挙する。

「ハロゲン原子」とは、例えばフッ素、塩素、臭素等を表す。

よって、上記のハロゲン原子で置換されたアリール基としては、例えば2ーハ 5 ロゲン化フェニル (例、2-フロロフェニル、2-クロロフェニル、2-ブロモ フェニル等)、3ーハロゲン化フェニル(例、3ーフロロフェニル、3ークロロ フェニル、3-ブロモフェニル等)、4-ハロゲン化フェニル(例、4-フロロ フェニル、4ークロロフェニル、4ープロモフェニル等)、2ーハロゲン化ナフ タレンー1ーイル(例、2-フロロナフタレン-1-イル、2-クロロナフタレ 10 ンー 1 ーイル、 2 ーブロモナフタレンー 1 ーイル等)、 3 ーハロゲン化ナフタレ ンー1ーイル(例、3ーフロロナフタレンー1ーイル、3ークロロナフタレンー 1-イル、3-ブロモナフタレン-1-イル等)、4-ハロゲン化ナフタレン-1-イル (例、4-フロロナフタレン-1-イル、4-クロロナフタレン-1-イル、4-プロモナフタレン-1-イル等)、5-ハロゲン化ナフタレン-1-15 イル (例、5-フロロナフタレン-1-イル、5-クロロナフタレン-1-イル、 5-ブロモナフタレン-1-イル等)、6-ハロゲン化ナフタレン-1-イル (例、6-フロロナフタレン-1-イル、6-クロロナフタレン-1-イル、6 -プロモナフタレン-1-イル等)、7-ハロゲン化ナフタレン-1-イル(例、 7-フロロナフタレン-1-イル、7-クロロナフタレン-1-イル、7ープロ 20 モナフタレン-1-イル等)、8-ハロゲン化ナフタレン-1-イル(例、8-フロロナフタレンー1ーイル、8ークロロナフタレン-1-イル、8ープロモナ フタレンー1-イル等)、1-ハロゲン化ナフタレン-2-イル(例、1-フロ ロナフタレンー 2ーイル、1ークロロナフタレンー2ーイル、1ープロモナフタ レン-2-イル等)、3-ハロゲン化ナフタレン-2-イル(例、3-フロロナ 25 フタレンー2ーイル、3ークロロナフタレンー2ーイル、3ープロモナフタレン - 2 - イル等)、4 - ハロゲン化ナフタレン - 2 - イル (例、4 - フロロナフタ レン-2-イル、4-クロロナフタレン-2-イル、4-プロモナフタレン-2 ーイル等)、5ーハロゲン化ナフタレンー2ーイル(例、5ーフロロナフタレン

-2-イル、5-クロロナフタレン-2-イル、5-ブロモナフタレン-2-イ ル等)、6-ハロゲン化ナフタレン-2-イル(例、6-フロロナフタレン-2 ーイル、6ークロロナフタレンー2ーイル、6ープロモナフタレンー2ーイル 等)、7-ハロゲン化ナフタレン-2-イル(例、7-フロロナフタレン-2-イル、7-クロロナフタレン-2-イル、7-ブロモナフタレン-2-イル等)、 5 8-ハロゲン化ナフタレン-2-イル(例、8-フロロナフタレン-2-イル、 8-クロロナフタレン-2-イル、8-ブロモナフタレン-2-イル等)、2-ハロゲン化インデン-1-イル(例、2-フロロインデン-1-イル、2-クロ ロインデンー1-イル、2-ブロモインデン-1-イル等)、3-ハロゲン化イ ンデンー1ーイル (例、3-フロロインデン-1-イル、3-クロロインデン-10 1-イル、3-プロモインデン-1-イル等)、4-ハロゲン化インデン-1-イル (例、4-フロロインデン-1-イル、4-クロロインデン-1-イル、4 ープロモインデンー1ーイル等)、5ーハロゲン化インデンー1ーイル(例、5 ーフロロインデンー1ーイル、5ークロロインデンー1ーイル、5ープロモイン デン-1-イル等)、6-ハロゲン化インデン-1-イル(例、6-フロロイン 15 デンー1-イル、6-クロロインデン1-イル、6-ブロモインデン-1-イル 等)、7-ハロゲン化インデン-1-イル(例、7-フロロインデン-1-イル、 7-クロロインデン-1-イル、7-ブロモインデン-1-イル等)、1-ハロ ゲン化インデンー2-イル (例、1-フロロインデンー2-イル、1-クロロイ ンデンー2-イル、1-ブロモインデンー2-イル等)、3-ハロゲン化インデ 20 ンー2-イル (例、3-フロロインデン-2-イル、3-クロロインデン-2-イル、3-ブロモインデン-2-イル等)、4-ハロゲン化インデン-2-イル (例、4-フロロインデン-2-イル、4-クロロインデン-2-イル、4-ブ ロモインデンー2ーイル等)、5ーハロゲン化インデンー2ーイル(例、5ーフ ロロインデン-2-イル、5-クロロインデン-2-イル、5-プロモインデン 25 - 2 - イル等)、6 - ハロゲン化インデン-2-イル(例、6 - フロロインデン -2-イル、6-クロロインデン-2-イル、6-ブロモインデン-2-イル 等)、7-ハロゲン化インデン-2-イル(例、7-フロロインデン-2-イル、 7-クロロインデン-2-イル、7-ブロモインデン-2-イル等)、7-ハロ

ゲン化インデンー4ーイル(例、7-フロロインデンー4-イル、7-クロロイ ンデン-4-イル、7-ブロモインデン-4-イル等)、5-ハロゲン化インデ ン-3-イル (例、5-フロロインデン-3-イル、5-クロロインデン-3-イル、5-ブロモインデン-3-イル等)、3-ハロゲン化インデン-5-イル (例、3-フロロインデン-5-イル、3-クロロインデン-5-イル、3-ブ 5 ロモインデンー5-イル等)、2-ハロゲン化インデンー6-イル(例、2-フ ロロインデンー6-イル、2-クロロインデン-6-イル、2-ブロモインデン - 6 - イル等)、4 - ハロゲン化インデン-7-イル(例、4 - フロロインデン -7-イル、4-クロロインデン-7-イル、4-プロモインデン-7-イル 等)、1-ハロゲン化インデン-4-イル(例、1-フロロインデン-4-イル、 10 1-クロロインデン-4-イル、1-ブロモインデン-4-イル等)、2,3-ジハロゲン化フェニル (例、2、3-ジフルオロフェニル、2、3-ジクロロフ ェニル、2, 3-ジプロモフェニル等)、<math>2, 3-ジハロゲン化ナフタレン-1-- イル (例、2, 3 - ジフルオロナフタレン-1 -- イル、2, 3 - ジクロロナフ タレンー1-イル、2、3-ジブロモナフタレン-1-イル等)、2、4-ジハ 15 ロゲン化フェニル (例、2, 4-ジフルオロフェニル、2, 4-ジクロロフェニ ル、2, 4-ジブロモフェニル等)、2, 6-ジハロゲン化フェニル(例、2, 6-ジフルオロフェニル、2,6-ジクロロフェニル、2,6-ジプロモフェニ ル等)、4,5-ジハロゲン化ナフタレン-1-イル(例、4,5-ジフルオロ ナフタレン-1-イル、4,5-ジクロロナフタレン-1-イル、4,5-ジブ 20 ロモナフタレン-1-イル等)、4,6-ジハロゲン化ナフタレン-1-イル (例、4, 6-ジフルオロナフタレン-1-イル、4, 6-ジクロロナフタレン - 1 - イル、4, 6 - ジブロモナフタレン- 1 - イル等)、4, 8 - ジハロゲン 化ナフタレン-1-イル(例、4,8-ジフルオロナフタレン-1-イル、4, 8-ジクロロナフタレン-1-イル、4,8-ジブロモナフタレン-1-イル 25 等) 等が挙げられる。このように、それぞれの置換位置としては、フェニル基で あれば、2-、3-、4-が、ナフタレン-1-イルであれば、2-、3-、4 -、5-、6-、7-、8-があり特に限定されない。

上記の「低級アルキル」としては、例えばメチル、エチル、プロピル、イソプ

10

15

20

25

ロピル、ブチル、イソブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、ペンチル、イソペンチル、ネオペンチル、tert-ペンチル、1-エチルプロピル、ヘキシル等の直鎖状または分枝状の炭素数1ないし10のアルキル基等が挙げられる。

なお、本明細書中、「低級」なる用語は、別に定めのない限り、アルキル基、 アルケニル基等の脂肪族炭化水素基中の炭素原子数が1~10、好ましくは1~ 8、さらに好ましくは1~6を示すものとする。

よって、上記の低級アルキルで置換されたアリール基としては、例えば2-メ チルフェニル、3-メチルフェニル、4-メチルフェニル、2-エチルフェニル、 3-エチルフェニル、4-エチルフェニル、2-メチルナフタレン-1-イル、 3-メチルナフタレン-1-イル、4-メチルナフタレン-1-イル、5-メチ ルナフタレン-1-イル、6-メチルナフタレン-1-イル、7-メチルナフタ レンー1-イル、8-メチルナフタレン-1-イル、2,4-ジメチルフェニル、 2、4、6-トリメチルフェニル、4、5-ジメチルナフタレン-1-イル、4、 6-ジメチルナフタレン-1-イル、4,8-ジメチルナフタレン-1-イル、 2-メチルインデン-1-イル、3-メチルインデン-1-イル、4-メチルイ ンデン-1-イル、5-メチルインデン-1-イル、6-メチルインデン-1-イル、7-メチルインデン-1-イル、1-メチルインデン-2-イル、3-メ チルインデンー2-イル、4-メチルインデン-2-イル、5-メチルインデン -2-イル、6-メチルインデン-2-イル、7-メチルインデン-2-イル、 1-メチルインデン-3-イル、2-メチルインデン-3-イル、4-メチルイ ンデン-3-イル、5-メチルインデン-3-イル、6-メチルインデン-3-イル、7-メチルインデン-3-イル、1-メチルインデン-4-イル、2-メ チルインデンー4-イル、3-メチルインデン-4-イル、5-メチルインデン - 4 - イル、6 - メチルインデン - 4 - イル、7 - メチルインデン - 4 - イル、 1-メチルインデン-5-イル、2-メチルインデン-5-イル、3-メチルイ ンデン-5-イル、4-メチルインデン-5-イル、6-メチルインデン-5-イル、7-メチルインデン-5-イル、1-メチルインデン-6-イル、2-メ チルインデンー6-イル、3-メチルインデンー6-イル、4-メチルインデン -6-イル、5-メチルインデン-6-イル、7-メチルインデン-6-イル、

10

15

20

25

1-メチルインデン-7-イル、2-メチルインデン-7-イル、3-メチルインデン-7-イル、4-メチルインデン-7-イル、5-メチルインデン-7-イル、6-メチルインデン-7-イル等が挙げられる。それぞれの置換位置としては、フェニル基であれば、2-、3-、4-が、ナフタレン-1-イルであれば、2-、3-、4-、5-、6-、7-、8-があり特に限定されない。

上記の「低級アルケニル基」としては、例えばビニル、アリル、イソプロペニル、1ープロペニル、2ーメチルー1ープロペニル、1ープテニル、2ーブテニル、3ープテニル、2ーエチルー1ーブテニル、3ーメチルー2ーブテニル、1ーペンテニル、2ーペンテニル、3ーペンテニル、4ーペンテニル、4ーメチルー3ーペンテニル等の直鎖状または分枝状の炭素数1ないし10のアルケニル基が挙げられる。

よって、上記の低級アルケニルで置換されたアリール基としては、例えば、2 ービニルフェニル、3ービニルフェニル、4ービニルフェニル、2ーアリルフェ ニル、3ーアリルフェニル、4ーアリルフェニル、2ービニルナフタレン-1-イル、3ービニルナフタレン-1-イル、4-ビニルナフタレン-1-イル、5 ービニルナフタレンー1ーイル、6ービニルナフタレンー1ーイル、7ービニル ナフタレン-1-イル、8-ビニルナフタレン-1-イル、2-ビニルインデン -1-イル、3-ビニルインデン-1-イル、4-ビニルインデン-1-イル、 5-ビニルインデン-1-イル、6-ビニルインデン-1-イル、7-ビニルイ ンデン-1-イル、1-ビニルインデン-2-イル、3-ビニルインデン-2-イル、4-ビニルインデン-2-イル、5-ビニルインデン-2-イル、6-ビ ニルインデン-2-イル、7-ビニルインデン-2-イル、1-ビニルインデン -3-イル、2-ビニルインデン-3-イル、4-ビニルインデン-3-イル、 5-ビニルインデン-3-イル、6-ビニルインデン-3-イル、7-ビニルイ ンデン-3-イル、1-ビニルインデン-4-イル、2-ビニルインデン-4-イル、3-ビニルインデン-4-イル、5-ビニルインデン-4-イル、6-ビ ニルインデンー4ーイル、7ービニルインデンー4ーイル、1ービニルインデン -5-イル、2-ビニルインデン-5-イル、3-ビニルインデン-5-イル、 4-ビニルインデン-5-イル、6-ビニルインデン-5-イル、7-ビニルイ

10

15

20

ンデンー5-イル、1ービニルインデンー6ーイル、2ービニルインデンー6ーイル、3ービニルインデンー6ーイル、4ービニルインデンー6ーイル、5ービニルインデンー6ーイル、7ービニルインデンー6ーイル、1ービニルインデンー7ーイル、2ービニルインデンー7ーイル、3ービニルインデンー7ーイル、4ービニルインデンー7ーイル、6ービニルインデンー7ーイル、6ービニルインデンー7ーイル等が挙げられるが、これらに限定されない。

上記の「低級アルコキシ基」としては、例えばメトキシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロポキシ、ブトキシ、イソプトキシ、ネオブトキシ、t-ブトキシ、ペントキシ、イソペントキシ等の炭素数1ないし10のアルコキシ基が挙げられる。

よって、上記の低級アルコキシ基で置換されたアリール基としては、例えば2 ーメトキシフェニル、3ーメトキシフェニル、4ーメトキシフェニル、2ーエト キシフェニル、3ーエトキシフェニル、4ーエトキシフェニル、2ーメトキシナ フタレンー1ーイル、3ーメトキシナフタレンー1ーイル、4ーメトキシナフタ レンー1ーイル、5ーメトキシナフタレンー1ーイル、6ーメトキシナフタレン ー1ーイル、7ーメトキシナフタレンー1ーイル、8ーメトキシナフタレンー1 ーイル、2,4ージメトキシフェニル、2,4,6ートリメトキシフェニル、4,5ージメトキシナフタレンー1ーイル、4,6ージメトキシフェニル、4,5ージメトキシナフタレンー1ーイル、1ーメトキシインデンー2ーイル、1ーメトキシインデンー3ーイル、1ーメトキシインデンー4ーイル、1ーメトキシインデンー5ーイル、1ーメトキシインデンー6ーイル、1ーメトキシインデンー7ーイル、1,3ージメトキシインデンー4ーイル、2,3ージメトキシインデンー3ーイル、1,4ージメトキシインデンー6ーイル、1,4

25 上記の「ハロゲン化低級アルキル」としては、例えばフルオロメチル、クロロメチル、ブロモメチル、2ーフルオロエチル、2ークロロエチル、2ーブロモエチル、1ーフルオロエチル、1ークロロエチル、1ーブロモエチル、トリフルオロメチル、トリクロロメチル、トリブロモメチル、ジフルオロメチル、ジクロロメチル、ジブロモメチル、1,2ージクロロエチル、

10

15

20

25

1, 2ージブロモエチル、1, 1ージフルオロエチル、1, 1ージクロロエチル、1, 1ージブロモエチル、2, 2ージフルオロエチル、2, 2ージクロロエチル、2, 2ージブロモエチル等の、ハロゲンで置換された前記定義の低級アルキル基が挙げられる。

よって、上記のハロゲン化低級アルキル基で置換されたアリール基としては、 例えばハロメチルで置換されたアリール基(例、フルオロメチルで置換されたフ ェニル基、フルオロメチルで置換されたナフタレンー1-イル、クロロメチルで 置換されたフェニル基、クロロメチルで置換されたナフタレン-1-イル、プロ モメチルで置換されたフェニル基、ブロモメチルで置換されたナフタレンー1-イル等)、2-ハロエチルで置換されたアリール基(例、2-フルオロエチルで 置換されたフェニル基、2-フルオロエチルで置換されたナフタレン-1-イル、 2-クロロエチルで置換されたフェニル基、2-クロロエチルで置換されたナフ タレン-1-イル、2-ブロモエチルで置換されたフェニル基、2-ブロモエチ ルで置換されたナフタレン-1-イル等)、1-ハロエチルで置換されたアリー ル基(例、1-フルオロエチルで置換されたフェニル基、1-フルオロエチルで 置換されたナフタレン-1-イル、1-クロロエチルで置換されたフェニル基、 1-クロロエチルで置換されたナフタレン-1-イル、1-ブロモエチルで置換 されたフェニル基、1-ブロモエチルで置換されたナフタレン-1-イル等)、 トリハロメチルで置換されたアリール基(例、トリフルオロメチルで置換された フェニル基、トリフルオロメチルで置換されたナフタレンー1-イル、トリクロ ロメチルで置換されたフェニル基、トリクロロメチルで置換されたナフタレンー 1-イル、トリプロモメチルで置換されたフェニル基、トリプロモメチルで置換 されたナフタレン-1-イル等)等が挙げられる。それぞれの置換位置としては、 フェニル基であれば、2-、3-、4-が、ナフタレン-1-イルであれば、2 -、3-、4-、5-、6-、7-、8-があり特に限定されない。

インデニルであれば、例えば1-7ルオロメチルインデン-2-7ル、1-7ロロメチルインデン-2-7ル、1-7ロモメチルインデン-2-7ル、1-(2-7)ルオロエチル)インデン-2-7ル、1-(2-7)ロモエチル)インデン-2-7ル、1-(1-7)ル

10

15

20

25

オロエチル) インデンー2ーイル、1ー(1ークロロエチル) インデンー2ーイ ル、1-(1-ブロモエチル) インデン-2-イル、1-トリフルオロメチルイ ンデンー2ーイル、1ートリクロロメチルインデンー2ーイル、1ートリブロモ メチルインデン-2-イル、1-フルオロメチルインデン-3-イル、1-クロ ロメチルインデン-3-イル、1-ブロモメチルインデン-3-イル、1-(2 ーフルオロエチル) インデンー3ーイル、1ー(2-クロロエチル) インデンー 3-イル、1-(2-ブロモエチル) インデン-3-イル、1-(1-フルオロ エチル) インデン-3-イル、1-(1-クロロエチル) インデン-3-イル、 1-(1-ブロモエチル) インデン-3-イル、1-トリフルオロメチルインデ ン-3-イル、1-トリクロロメチルインデン-3-イル、1-トリブロモメチ ルインデン-3-イル、1-フルオロメチルインデン-4-イル、1-クロロメ チルインデンー4ーイル、1ープロモメチルインデンー4ーイル、1ー(2ーフ ルオロエチル) インデンー4ーイル、1ー(2ークロロエチル) インデンー4ー イル、1-(2-プロモエチル)インデン-4-イル、1-(1-フルオロエチ ル) インデンー4ーイル、1ー(1ークロロエチル) インデンー4ーイル、1ー (1-ブロモエチル) インデンー4-イル、1-トリフルオロメチルインデンー 4-イル、1-トリクロロメチルインデン-4-イル、1-トリブロモメチルイ ンデン-4-イル、1-フルオロメチルインデン-5-イル、1-クロロメチル インデン-5-イル、1-ブロモメチルインデン-5-イル、1-(2-フルオ ロエチル) インデン-5-イル、1-(2-クロロエチル) インデン-5-イル、 1-(2-ブロモエチル) インデン-5-イル、1-(1-フルオロエチル) イ ンデン-5-イル、1-(1-クロロエチル) インデン-5-イル、1-(1-プロモエチル) インデンー5ーイル、1ートリフルオロメチルインデンー5ーイ ル、1-トリクロロメチルインデン-5-イル、1-トリプロモメチルインデン -5-イル、1-フルオロメチルインデン-6-イル、1-クロロメチルインデ ンー6-イル、1-ブロモメチルインデンー6-イル、1-(2-フルオロエチ ル) インデンー6ーイル、1ー(2ークロロエチル) インデンー6ーイル、1ー (2-プロモエチル) インデンー6-イル、1-(1-フルオロエチル) インデ ンー6ーイル、1ー(1ークロロエチル)インデンー6ーイル、1ー(1ーブロ

10

15

20

25

モエチル) インデンー6ーイル、1ートリフルオロメチルインデンー6ーイル、1ートリクロロメチルインデンー6ーイル、1ートリブロモメチルインデンー6ーイル、1ーフルオロメチルインデンー7ーイル、1ークロロメチルインデンー7ーイル、1ーブロモメチルインデンー7ーイル、1ー(2ーフルオロエチル)インデンー1ーイル、1ー(2ークロロエチル)インデンー1ーイル、1ー(2ーブロモエチル)インデンー1ーイル、1ー(2ーブロモエチル)インデンー1ーイル、1ー(2ーブロモエチル)インデンー1ートリフロエチル)インデンー1ートリフルオロメチルインデンー1ートリフロロメチルインデンー1ートリフロロメチルインデンー1ートリブロモメチルインデンー1ートリブロモメチルインデンー1ーイル、1ートリブロモメチルインデンー1ーイル、1ートリブロモメチルインデンー1ーイル、1ートリブロモメチルインデンー1ートリブロエ

上記の「ハロゲン化低級アルケニル基」としては、例えば3-フルオロ-1-プロペニル、3-クロロ-1-プロペニル、3-ブロモ-1-プロペニル、4-フルオロ-2-ブテニル、4-クロロ-2-ブテニル、4-ブロモ-2-ブテニル、1-フルオロ-2-ブテニル、1-ブロモ-2-ブテニル、1-ブロモ-2-ブテニル等の、ハロゲンで置換された前記定義の低級アルケニル基が挙げられる。

よって、上記のハロゲン化低級アルケニル基で置換されたアリール基としては、例えば3ーハロー1ープロペニルで置換されたアリール基(例、3ーフルオロー1ープロペニルで置換されたフェニル基、3ーフルオロー1ープロペニルで置換されたフェニル基、3ークロロー1ープロペニルで置換されたフェニル基、3ークロロー1ープロペニルで置換されたフェニル基、3ークロロー1ープロペニルで置換されたナフタレンー1ーイル、3ープロモー1ープロペニルで置換されたフェニル基、3ーブロモー1ープロペニルで置換されたフェニル基、4ープロペニルで置換されたフェニル基、4ーフルオロー2ープテニルで置換されたフェニル基、4ーフルオロー2ープテニルで置換されたフェニル基、4ーフルオロー2ープテニルで置換されたフェニル基、4ープロモー2ープテニルで置換されたフェニル基、4ープロモー2ープテニルで置換されたフェニル基、4ープロモー2ープテニルで置換されたフェニル基、4ープロモー2ープテニルで置換されたフェニル基、4ープロモー2ープテニルで置換されたフェニル基、4ープロモー2ープテニルで置換されたフェニル基、4ープロモー2ープテニルで置換されたフェニル基(例、1ーフルオロー2ープテニルで置換されたフェニルで置換されたフェニルで置換されたフェニルで置換されたフェ

10

15

20

ニル基、1-フルオロ-2-ブテニルで置換されたナフタレン-1-イル、1-クロロー 2 ープテニルで置換されたフェニル基、1 ークロロー 2 ープテニルで置 換されたナフタレン-1-イル、1-ブロモ-2-ブテニルで置換されたフェニ ル基、1-ブロモー2-ブテニルで置換されたナフタレン-1-イル等)等が挙 げられる。それぞれの置換位置としては、フェニル基であれば、2-、3-、4 -が、ナフタレン-1-イルであれば、2-、3-、4-、5-、6-、7-、 8-があり特に限定されない。インデニルであれば、例えば、1-(3-フルオ ロー1 ープロペニル) インデンー2ーイル、1-(3-クロロー1ープロペニ ル) インデンー2-イル、1-(3-ブロモ-1-プロペニル) インデンー2-イル、1-(4-フルオロ-2-ブテニル) インデン-2-イル、1-(4-ク ロロー2ーブテニル) インデンー2ーイル、1-(4-ブロモー2-ブテニル) インデン-2-イル、1-(1-フルオロ-2-ブテニル) インデン-2-イル、 1- (1-クロロー2-ブテニル) インデン-2-イル、1- (1-ブロモー2 ープテニル) インデンー2ーイル、1ー (3ーフルオロー1ープロペニル) イン デン-3-イル、1-(3-クロロ-1-プロペニル)インデン-3-イル、1 - (3-ブロモー1-プロペニル) インデン-3-イル、1-(4-フルオロー 2-ブテニル) インデン-3-イル、1-(4-クロロ-2-ブテニル) インデ ン-3-イル、1-(4-ブロモ-2-ブテニル)インデン-3-イル、1-(1-フルオロー2-ブテニル) インデン-3-イル、1-(1-クロロー2-ブテニル) インデンー3-イル、1- (1-ブロモー2-ブテニル) インデンー 3-イル、1-(3-フルオロ-1-プロペニル)インデン-4-イル、1-(3-クロロー1-プロペニル) インデンー4-イル、1-(3-ブロモー1-プロペニル) インデンー4ーイル、1ー(4ーフルオロー2ーブテニル) インデ ン-4-イル、1-(4-クロロ-2-ブテニル)インデン-4-イル、1-(4-プロモー2-プテニル) インデンー4-イル、1-(1-フルオロー2-25 ブテニル) インデンー4ーイル、1ー(1ークロロー2ーブテニル)インデンー 4-イル、1-(1-ブロモー2-ブテニル)インデン-4-イル、1-(3-フルオロー1ープロペニル) インデンー5ーイル、1ー(3ークロロー1ープロ ペニル) インデン-5-イル、1-(3-ブロモ-1-プロペニル) インデン-

10

15

5-イル、1-(4-フルオロ-2-ブテニル) インデン-5-イル、1-(4 -クロロ-2-ブテニル) インデン-5-イル、1-(4-ブロモ-2-ブテニ ル) インデン-5-イル、1-(1-フルオロ-2-ブテニル) インデン-5-イル、1-(1-クロロ-2-ブテニル) インデン-5-イル、1-(1-ブロ モー2ーブテニル) インデン-5-イル、1-(3-フルオロー1ープロペニ ル) インデンー6ーイル、1ー (3ークロロー1ープロペニル) インデンー6ー イル、1-(3-プロモ-1-プロペニル) インデン-6-イル、1-(4-フ ルオロー2ーブテニル) インデンー6ーイル、1ー(4ークロロー2ーブテニ ル) インデンー6ーイル、1ー(4ーブロモー2ーブテニル) インデンー6ーイ ル、1-(1-フルオロ-2-ブテニル) インデン-6-イル、1-(1-クロ ロー2ーブテニル) インデンー6ーイル、1ー (1ーブロモー2ープテニル) イ ンデンー6-イル、1-(3-フルオロ-1-プロペニル) インデン-7-イル、 1-(3-クロロ-1-プロペニル) インデン-7-イル、1-(3-ブロモー 1-プロペニル) インデン-7-イル、1-(4-フルオロ-2-ブテニル) イ ンデン-7-イル、1-(4-クロロ-2-ブテニル)インデン-7-イル、1 - (4-ブロモー2-ブテニル) インデン-7-イル、1-(1-フルオロ-2 ーブテニル) インデンー7ーイル、1ー(1ークロロー2ーブテニル) インデン - 7 - イル、1 - (1 - ブロモー 2 - ブテニル) インデンー 7 - イル等が挙げら れるが、これらに限定されない。

20 上記の「ハロゲン化低級アルコキシ基」としては、例えばフルオロメトキシ、 クロロメトキシ、ブロモメトキシ、1ーフルオロエトキシ、1ークロロエトキシ、 1ーブロモエトキシ、2ーフルオロエトキシ、2ークロロエトキシ、2ープロモ エトキシ等の、ハロゲンで置換された前記定義の低級アルコキシ基等が挙げられ る。

25 よって、上記のハロゲン化低級アルコキシ基で置換されたアリール基としては、 例えばハロメトキシで置換されたアリール基(例、フルオロメトキシで置換され たフェニル基、フルオロメトキシで置換されたナフタレンー1ーイル、クロロメ トキシで置換されたフェニル基、クロロメトキシで置換されたナフタレンー1ー イル、ブロモメトキシで置換されたフェニル基、ブロモメトキシで置換されたナ

10

15

20

25

フタレン-1-イル等)、ハロエトキシで置換されたアリール基(例、1-フル オロエトキシで置換されたフェニル基、1-フルオロエトキシで置換されたナフ タレンー1-イル、1-クロロエトキシで置換されたフェニル基、1-クロロエ トキシで置換されたナフタレンー1-イル、1-ブロモエトキシで置換されたフ ェニル基、1-ブロモエトキシで置換されたナフタレン-1-イル、2-フルオ ロエトキシで置換されたフェニル基、2-フルオロエトキシで置換されたナフタ レンー1-イル、2-クロロエトキシで置換されたフェニル基、2-クロロエト キシで置換されたナフタレン-1-イル、2-ブロモエトキシで置換されたフェ ニル基、2-ブロモエトキシで置換されたナフタレン-1-イル等)等が挙げら れる。それぞれの置換位置としては、フェニル基であれば、2-、3-、4-が、 ナフタレン-1-イルであれば、2-、3-、4-、5-、6-、7-、8-が あり特に限定されない。インデニルであれば、例えば、1-フルオロメトキシイ ンデンー2-イル、1-クロロメトキシインデン-2-イル、1-ブロモメトキ シインデン-2-イル、1-(1-フルオロエトキシ) インデン-2-イル、1 - (1-クロロエトキシ) インデン-2-イル、1-(1-ブロモエトキシ) イ ンデンー2-イル、1-(2-フルオロエトキシ)インデン-2-イル、1-(2-クロロエトキシ) インデン-2-イル、1-(2-ブロモエトキシ) イン デン-2-イル、1-フルオロメトキシインデン-3-イル、1-クロロメトキ シインデン-3-イル、1-ブロモメトキシインデン-3-イル、1-(1-フ ルオロエトキシ) インデンー3ーイル、1ー(1ークロロエトキシ) インデンー 3-イル、1-(1-ブロモエトキシ) インデン-3-イル、1-(2-フルオ ロエトキシ) インデン-3-イル、1-(2-クロロエトキシ) インデン-3-イル、1-(2-ブロモエトキシ) インデン-3-イル、1-フルオロメトキシ インデンー4ーイル、1ークロロメトキシインデンー4ーイル、1ープロモメト キシインデンー4ーイル、1ー(1-フルオロエトキシ)インデンー4ーイル、 1- (1-クロロエトキシ) インデン-4-イル、1- (1-プロモエトキシ) インデン-4-イル、1-(2-フルオロエトキシ)インデン-4-イル、1-(2-クロロエトキシ) インデン-4-イル、1-(2-ブロモエトキシ) イン デン-4-イル、1-フルオロメトキシインデン-5-イル、1-クロロメトキ

10

15

20

25

シインデン-5-イル、1-ブロモメトキシインデン-5-イル、1-(1-フ ルオロエトキシ) インデンー5ーイル、1ー(1ークロロエトキシ) インデンー 5-イル、1-(1-ブロモエトキシ) インデン-5-イル、1-(2-フルオ ロエトキシ) インデン-5-イル、1-(2-クロロエトキシ) インデン-5-イル、1-(2-ブロモエトキシ) インデン-5-イル、1-フルオロメトキシ インデンー6-イル、1-クロロメトキシインデンー6-イル、1-ブロモメト キシインデンー6-イル、1-(1-フルオロエトキシ)インデンー6-イル、 1- (1-クロロエトキシ) インデン-6-イル、1- (1-プロモエトキシ) インデンー6-イル、1-(2-フルオロエトキシ)インデンー6-イル、1-(2-クロロエトキシ) インデンー6-イル、1-(2-ブロモエトキシ) イン デンー6-イル、1-フルオロメトキシインデン-7-イル、1-クロロメトキ シインデンー7-イル、1-ブロモメトキシインデン-7-イル、1-(1-フ ルオロエトキシ) インデンー7ーイル、1ー(1ークロロエトキシ) インデンー 7ーイル、1-(1-ブロモエトキシ) インデン-7-イル、1-(2-フルオ ロエトキシ) インデン-7-イル、1-(2-クロロエトキシ) インデン-7-イル、1-(2-ブロモエトキシ) インデン-7-イル等が挙げられるが、これ らに限定されない。

上記のヒドロキシ基で置換されたアリール基としては、例えば2-ヒドロキシフェニル、2-ヒドロキシナフタレン-1-イル、3-ヒドロキシフェニル、3-ヒドロキシナフタレン-1-イル、4-ヒドロキシナフタレン-1-イル、6-ヒドロキシナフタレン-1-イル、5-ヒドロキシナフタレン-1-イル、6-ヒドロキシナフタレン-1-イル、7-ヒドロキシナフタレン-1-イル、8-ヒドロキシナフタレン-1-イル、1-ヒドロキシインデン-1-イル、1-ヒドロキシインデン-2-イル、1-ヒドロキシインデン-3-イル、1-ヒドロキシインデン-6-イル、1-ヒドロキシインデン-7-イル、1-ヒドロキシインデン-1-イル、1,5-ジヒドロキシインデン-1-イル、1,5-ジヒドロキシインデン-2-イル、1,5-ジヒドロキシインデン-4-イル、1,3-ジヒドロキシインデン-5-イル、1,3-ジヒドロキシインデン-5-イル、1,3-ジヒドロキシインデン-5-イル、1,3-ジヒドロキシインデン-6-イル、1,3-ジヒドロキシインデン-6-イル、1,3-ジヒドロキシインデン-5-イル、2,4-ジヒドロキシインデン-6-イル、1,

10

15

20

25

4-ジヒドロキシインデン-7-イル等が挙げられる。

上記の「アシル基」とは、後述する「置換されていてもよい脂肪族炭化水素 基」の置換基としての「アシル基」と同意義である。

上記のアシル基で置換されたアリール基としては、例えば2-アセチルフェニ ル、2-アセチルナフタレン-1-イル、3-アセチルフェニル、3-アセチル ナフタレン-1-イル、4-アセチルフェニル、4-アセチルナフタレン-1-**イル、5-アセチルナフタレン-1-イル、6-アセチルナフタレン-1-イル、** 7-アセチルナフタレン-1-イル、8-アセチルナフタレン-1-イル、1-アセチルインデン-1-イル、1-アセチルインデン-2-イル、1-アセチル インデン-3-イル、1-アセチルインデン-4-イル、1-アセチルインデン -5-イル、1-アセチルインデン-6-イル、1-アセチルインデン-7-イ ル、1-アセチルインデン-2-イル、3-アセチルインデン-2-イル、4-アセチルインデンー2ーイル、5-アセチルインデンー2-イル、6-アセチル インデン-2-イル、7-アセチルインデン-2-イル、1-アセチルインデン -3-イル、2-アセチルインデン-3-イル、4-アセチルインデン-3-イ ル、5-アセチルインデン-3-イル、6-アセチルインデン-3-イル、7-アセチルインデン-3-イル、1-アセチルインデン-4-イル、2-アセチル インデン-4-イル、3-アセチルインデン-4-イル、5-アセチルインデン -4-イル、6-アセチルインデンー4-イル、7-アセチルインデンー4ーイ ル、等が挙げられるが、これらに限定されない。

上記のアミノ基で置換されたアリール基としては、例えば2-アミノフェニル、2-アミノナフタレン-1-イル、3-アミノフェニル、3-アミノナフタレン-1-イル、5-アミノナフタレン-1-イル、5-アミノナフタレン-1-イル、7-アミノナフタレン-1-イル、7-アミノナフタレン-1-イル、8-アミノナフタレン-1-イル等が挙げられる。

- G<sup>1</sup>中のAは、好ましくは酸素原子である。
- G¹中のR¹~R⁵で示される「ハロゲン原子」は、前記と同意義である。
- $G^1$ 中の $R^1$ ~ $R^6$ で示される「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の脂肪族炭化水素基とは、直鎖状または分枝状の脂肪族炭化水素基(アルキル基、ア

10

15

20

25

ルケニル基、アルキニル基等)を意味する。

上記の「脂肪族炭化水素基」のアルキル基の例としては、例えば、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、secーブチル、tertーブチル、ペンチル、イソペンチル、ネオペンチル、tertーペンチル、1ーエチルプロピル、ヘキシル、イソヘキシル、ヘプチル、オクチル、デシル、テトラヒドログラニル、ドデシル、トリデシル、テトラデシル、ヘキサデシル、オクタデシル、ノナデシル、エイコサニル等の直鎖状または分枝状の炭素数1ないし20のアルキル基等が挙げられる。より好ましくは、炭素数1ないし10のアルキル基である。

上記の「脂肪族炭化水素基」のアルケニル基の例としては、例えばビニル、アリル、イソプロペニル、1ープロペニル、2ーメチルー1ープロペニル、1ープテニル、3ーブテニル、3ーブテニル、3ーズナルー2ープテニル、1ーペンテニル、2ーペンテニル、3ーペンテニル、4ーペンテニル、4ーメチルー3ーペンテニル、1ーへキセニル、2ーへキセニル、3ーへキセニル、4ーへキセニル、5ーへキセニル、1ーへプテニル、1ーオクテニル、ゲラニル、1ーデセニル、1ーテトラデセニル、1ーオクタデセニル、9ーオクタデセニル、1ーエイコセニル、3,7,11,15ーテトラメチルー1ーへキサデセニル等の直鎖状または分枝状の炭素数2ないし20のアルケニル基等が挙げられる。より好ましくは、炭素数2ないし8のアルケニル基である。

上記の「脂肪族炭化水素基」のアルキニル基の例としては、例えばエチニル、 1-プロピニル、2-プロピニル、2-ペンテン-4-イニル等の炭素数2ない し20の二重結合を有していてもよいアルキニル基等が挙げられる。より好まし くは、炭素数2ないし8のアルキニル基である。

G¹中のR¹~R⁵で示される「(置換されていてもよい脂肪族炭化水素基) – O-」とは酸素原子に前記定義した脂肪族炭化水素基が結合している基を意味し、例えばアルキルオキシ基、アルケニルオキシ基、アルキニルオキシ基等を意味する。

「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換基の好ましい具体例として は、例えばハロゲン原子、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオ

10

15

20

25

キシ、低級アルキルカルボニルオキシ、カルボキシル基、置換または非置換のカルバモイル基、シアノ基、置換または非置換のアミノ基、アミジノ基、アジド基、ニトロ基、ニトロソ基、メルカプト基、低級アルキルチオ基、スルホ基、置換または非置換の飽和または不飽和の脂環式炭化水素基、置換または非置換の単環式または縮合多環式アリール基、置換または非置換の複素環基、アシル基等が挙げられる。「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換基の数は1個~5個、好ましくは1個~3個である。置換基の位置は特に限定されない。

「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換基としての「ハロゲン」と は、前記と同意義である。

「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換基としての「低級アルコキシ基」は、前記と同意義である。

「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換基としての「低級アルケニルオキシ」としては、例えばビニルオキシ、アリルオキシ、1ープロペニルオキシ、2ーメチルー1ープロペニルオキシ、1ープテニルオキシ、2ーブテニルオキシ、3ーブテニルオキシ、3ーメチルー2ーブテニルオキシ、1ーペンテニルオキシ、2ーペンテニルオキシ、3ーペンテニルオキシ、4ーペンテニルオキシ、4ーペンテニルオキシ、4ーメチルー3ーペンテニルオキシ等の炭素数2ないし7のアルケニルオキシが挙げられる。

「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換基としての「低級アルキルカルボニルオキシ」としては、例えばメチルカルボニルオキシ、エチルカルボニルオキシ、プロピルカルボニルオキシ、イソプロピルカルボニルオキシ、ブチルカルボニルオキシ、イソブチルカルボニルオキシ、t-ブチルカルボニルオキシ、ペンチルカルボニルオキシ、イソペンチルカルボニルオキシ、ネオペンチルカルボニルオキシ、t-ペンチルカルボニルオキシ、ヘキシルカルボニルオキシ等の炭素数 2 ないし 7 のアルキルカルボニルオキシが挙げられる。

「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換基としての「置換カルバモイル基」としては、例えばN-モノ低級アルキルカルバモイル基、N, N-ジ低級アルキルカルバモイル基、N-ヒドロキシカルバモイル基、N-低級アルコキシカルバモイル基、N-ヒドロキシーN-低級アルキルカルバモイル基、N-低

10

15

20

25

級アルコキシーN-低級アルキルカルバモイル基、N-フェニルカルバモイル基、N-置換フェニルカルバモイル基等が挙げられる。

上記の「Nーモノ低級アルキルカルバモイル基」としては、その低級アルキルは前記定義と同一であり、例えばNーメチルカルバモイル、Nーエチルカルバモイル、Nープロピルカルバモイル、Nーイソプロピルカルバモイル、Nーペンチルカルバモイル、Nーイソペンチルカルバモイル、Nーネオペンチルカルバモイル、Nーtーペンチルカルバモイル、Nー1ーエチルプロピルカルバモイル、Nーヘキシルカルバモイル等が挙げられる。

上記の「N, N-ジ低級アルキルカルバモイル基」としては、その低級アルキルは前記定義と同一であり、例えばN, N-ジメチルカルバモイル、N-エチルーN-メチルカルバモイル、N-エチルーループロピルカルバモイル、N-ブチルーN-メチルカルバモイル、N-ブチルーN-エチルカルバモイル、N-ブチルーN-プロピルカルバモイル、N-ブチルーN-イソプロピルカルバモイル、N, N-ジブチルカルバモイル、N-エチルーN-プロピルカルバモイル、N, N-ジプロピルカルバモイル、N-イソプロピルカルバモイル、N-イソプロピルカルバモイル、N-イソプロピルカルバモイル、N-イソプロピルーN-アロピルカルバモイル、N-イソプロピルーN-メチルカルバモイル等が挙げられる。

上記の「N-ヒドロキシーN-低級アルキルカルバモイル基」としては、その低級アルキルは前記定義と同一であり、例えばN-ヒドロキシーN-メチルカルバモイル、N-ヒドロキシーN-エチルカルバモイル、N-ヒドロキシーN-プロピルカルバモイル、N-ヒドロキシーN-ブチルカルバモイル、N-ヒドロキシーN-ブチルカルバモイル、N-ヒドロキシーN-イソプロピルカルバモイル、N-ヒドロキシーN-イソブチルカルバモイル、N-ヒドロキシーN-セブチルカルバモイル、N-ヒドロキシーN-セブチルカルバモイル、N-ヒドロキシーN-ペンチルカルバモイル、N-ヒドロキシーN-ネオペンチルカルバモイル、N-ヒドロキシーN-ネオペンチルカルバモイル等の炭素数2ないし7のN-ヒドロキシーN-低級アルキルカルバモイル基が挙げられる。

上記の「N-低級アルコキシ-N-低級アルキルカルバモイル基」としては、 その低級アルキルは前記定義と同一であり、その全体の炭素数は3ないし13で

れる。

5

あるN-低級アルコキシーN-低級アルキルカルバモイル基、例えばN-メトキシーN-メチルカルバモイル、N-メトキシーN-エチルカルバモイル、N-メトキシーN-プロピルカルバモイル、N-メトキシーN-ブチルカルバモイル、N-メトキシーN-イソプロピルカルバモイル、N-メトキシーN-イソプチルカルバモイル、N-メトキシーN-オーカルバモイル、N-メトキシーN-オーカルバモイル、N-メトキシーN-セーブチルカルバモイル、N-メトキシーN-ペンチルカルバモイル、N-メトキシーN-ペンチルカルバモイル、N-メトキシーN-オーカルバモイル、N-メトキシーN-オーカルバモイル、N-メトキシーN-オーカルバモイル、N-オーカルバモイル、N-オーカルバモイル、N-オーカルバモイル、N-オーカルバモイル等が挙げられる。

上記の「N-置換フェニルカルバモイル基」の置換基としては、低級アルキル、 低級アルコキシ、ヒドロキシ基等が挙げられ、それらの意味は前記定義と同様で 10 ある。「N-置換フェニルカルバモイル基」の好ましい具体例としては、例えば (4-メチルフェニル) カルバモイル、(4-エチルフェニル) カルバモイル、 (4-ヒドロキシフェニル) カルバモイル、(4-メトキシフェニル) カルバモ イル、(2,3-ジヒドロキシフェニル)カルバモイル、(2,3-メトキシフ エニル) カルバモイル、(2,4-ジヒドロキシフェニル) カルバモイル、(2, 15 4ーメトキシフェニル) カルバモイル、(2,6-ジヒドロキシフェニル) カル バモイル、(2,6-メトキシフェニル)カルバモイル、(2,4,6-トリヒ ドロキシフェニル) カルバモイル、(2,4,6-トリメトキシフェニル) カル バモイル、(2,4ージメトキシー6-ヒドロキシフェニル)カルバモイル、 (2, 6-ジメトキシー4-ヒドロキシフェニル) カルバモイル、(4, 6-ジ 20 ヒドロキシー2ーメトキシフェニル) カルバモイル、(2,6ージヒドロキシー 4-メトキシフェニル) カルバモイル、(2,3,4-トリメトキシフェニル) カルバモイル、(2,3-ジメトキシー4-ヒドロキシフェニル)カルバモイル、 (2. 4ージメトキシー3ーヒドロキシフェニル) カルバモイル、(2, 3ージ ヒドロキシー4ーメトキシフェニル)カルバモイル、(3,4ージメトキシー2 25 ーヒドロキシフェニル) カルバモイル、(2,4-ジヒドロキシー3-メトキシ フェニル) カルバモイル、(2, 4-ジメトキシー6-メチルフェニル) カルバ モイル、(2,6-ジメトキシー4-メチルフェニル)カルバモイル等が挙げら

10

15

20

25

R¹~R⁵の定義中および「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換 基としての「置換アミノ基」としては、例えばモノ低級アルキルアミノ基、ジ低 級アルキルアミノ基、低級アルキルカルボニルアミノ基等が挙げられる。

上記の「モノ低級アルキルアミノ基」としては、その低級アルキルは前記定義と同一であり、例えばメチルアミノ、エチルアミノ、プロピルアミノ、イソプロピルアミノ、ブチルアミノ、イソブチルアミノ、sec-ブチルアミノ、t-ブチルアミノ、ペンチルアミノ、イソペンチルアミノ、ヘキシルアミノ等の炭素数1ないし6のモノ低級アルキルアミノ基が挙げられる。

上記の「ジ低級アルキルアミノ基」としては、その低級アルキルは前記定義と同一であり、その全体の炭素数は2ないし20であるジ低級アルキルアミノ基、例えばジメチルアミノ、エチルメチルアミノ、ジエチルアミノ、メチルプロピルアミノ、エチルプロピルアミノ、イソプロピルメチルアミノ、イソプロピルエチルアミノ、ブチルメチルアミノ、ブチルエチルアミノ、イソブチルメチルアミノ、イソブチルエチルアミノ、イソブチルエチルアミノ等が挙げられる。

上記の「低級アルキルカルボニルアミノ基」としては、その低級アルキルは前 記定義と同一であり、例えばメチルカルボニルアミノ、エチルカルボニルアミノ、 プロピルカルボニルアミノ、イソプロピルカルボニルアミノ、プチルカルボニル アミノ、イソブチルカルボニルアミノ、sec-ブチルカルボニルアミノ、t-ブチル カルボニルアミノ、ペンチルカルボニルアミノ、イソペンチルカルボニルアミノ 等の炭素数2ないし7のアルキルカルボニルアミノ基が挙げられる。

「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換基としての「低級アルキルチオ基」としては、その低級アルキルは前記定義と同一であり、例えばメチルチオ、エチルチオ、プロピルチオ、イソプロピルチオ、ブチルチオ、イソブチルチオ、ネオブチルチオ、t-ブチルチオ、ペンチルチオ、ヘキシルチオ等の炭素数1ないし6の低級アルキルチオ基が挙げられる。

「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換基としての「置換または非 置換の飽和または不飽和の脂環式炭化水素基」としては、例えばシクロアルキル 基、シクロアルケニル基、シクロアルカジエニル基等が挙げられ、その意味する ところは、前記Ar<sup>1</sup>およびAr<sup>2</sup>で示される「置換されていてもよい環式基」

10

15

20

25

における相当する意味と同様である。

「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換基としての「置換または非置換の単環式または縮合多環式アリール基」の意味するところは、前記 $Ar^1$ および $Ar^2$ で示される「置換されていてもよい環式基」における相当する意味と同様である。

「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換基としての「置換または非 置換の複素環基」の複素環基の意味するところは、前記Ar<sup>1</sup>およびAr<sup>2</sup>で示 される「置換されていてもよい環式基」における相当する意味と同様である。

上記の「置換の飽和または不飽和の脂環式炭化水素基」、「置換の単環式または縮合多環式アリール基」、「置換の複素環基」の置換基の好ましい例としては、例えばハロゲン、ヒドロキシ基、低級アルキル基、置換基(ハロゲン、ヒドロキシ基、低級アルキルカルボニル基)で置換された低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルケニル基、低級アルキニル基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、低級アルキルカルボニル基、低級アルキルカルボニル基、低級アルキルカルボニル基、低級アルキルカルボニル基、低級アルキルカルボニル基、Nージ低級アルキルカルバモイル基、Nーとドロキシカルバモイル基、NーとドロキシーNー低級アルキルカルバモイル基、Nーフェニルカルバモイル基、Nー置換フェニルカルバモイル基、シアノ基、アミノ基、モノ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、低級アルキルカルボニルアミノ基、アミジノ基、アジド基、ニトロ基、ニトロソ基、メルカプト基、低級アルキルチオ基、スルホ基、飽和または不飽和の脂環式炭化水素基、単環式または縮合多環式アリール基、複素環基等が挙げられる。置換基があるとすれば、その数は1個~3個、好ましくは1個である。置換基の位置は特に限定されない。

上記の「低級アルキルカルボニル基」の好ましい例としては、その低級アルキルは前記定義と同一であり、例えばアセチル、プロピオニル、ブチリル、イソブチリル、バレリル、イソバレリル、ピバロイル、ヘキサノイル等の炭素数2ないし6のアルカノイル基が挙げられる。

上記の「低級アルコキシカルボニル基」の好ましい例としては、その低級アルコキシは前記定義と同一であり、例えばメトキシカルボニル、エトキシカルボニ

10

15

20

25

ル、nープロポキシカルボニル、nーブトキシカルボニル等の炭素数2ないし7のアルコキシカルボニル基が挙げられる。

それ以外の置換基の意味するところは、「置換されていてもよい脂肪族炭化水 素基」の置換基の用語として述べた通りである。

R<sup>1</sup>~R<sup>6</sup>の定義中および「置換されていてもよい脂肪族炭化水素基」の置換 基としての「アシル基」とは、置換されていてもよいカルボン酸、置換されてい てもよいオキシカルボン酸、置換されていてもよいスルホン酸、置換されていて もよいスルフィン酸等から由来するアシル基等が挙げられる。具体的には、式: R<sup>7</sup>CO-、R<sup>8</sup>OCO-、R<sup>9</sup>SO<sub>2</sub>-、またはR<sup>10</sup>SO-

[式中、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup>およびR<sup>10</sup>はそれぞれ置換されていてもよい炭化水素基または複素環基を示す]

で表わされる基等が挙げられる。

上記 R<sup>7</sup>、 R<sup>8</sup>、 R<sup>9</sup>および R<sup>10</sup>で示される「置換されていてもよい炭化水素基または複素環基」における「炭化水素基」としては、例えば、非環式基としては直鎖状または分枝状の脂肪族炭化水素基(アルキル基、アルケニル基、アルキニル基等)等が挙げられ、環式基としては飽和または不飽和の脂環式炭化水素基(シクロアルキル基、シクロアルケニル基、シクロアルカジエニル基等)、単環式または縮合多環式アリール基等が挙げられる。これらの意味するところと置換基の具体例は、前述した通りである。

G¹中のR¹~R⁵で示される「置換されていてもよいアミノ基」の置換基としては、例えばヒドロキシ基、低級アルキル基、置換基(ハロゲン、ヒドロキシ基、低級アルコキシまたは低級アルキルカルボニル基)で置換された低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、低級アルキルカルボニルオキシ基、カルボキシル基、低級アルキルカルボニル基、低級アルコキシカルボニル基、カルバモイル基、低級アルキルカルバモイル基、Nージ低級アルキルカルバモイル基、Nーヒドロキシカルバモイル基、NーヒドロキシーNー低級アルキルカルバモイル基、Nーフェニルカルバモイル基、Nー置換フェニルカルバモイル基、飽和または不飽和の脂環式炭化水素基、単環式または縮合多環式アリール基、複素環基等が挙げられる。それぞれの置換基の意味するところ

10

15

20

25

は、前述した通りである。

G¹中のR¹~R⁵で示される「置換されていてもよいスルホ基」の置換基としては、例えばヒドロキシ基、低級アルキル基、置換基(ハロゲン、ヒドロキシ基、低級アルコキシまたは低級アルキルカルボニル基)で置換された低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルカルボニル基、低級アルカニルオキシ基、低級アルキルカルボニルオキシ基、低級アルキルカルボニルオーシーの上にのでは一般アルキルカルがモイルをである。である。である。

G¹中のR¹~R⁵で示される「置換されていてもよいアリール基」のアリール 基の意味するところは、前述した通りである。

G¹中のR¹~R⁵で示される「置換されていてもよいアリール基」の置換基としては、前記「置換の飽和または不飽和の脂環式炭化水素基」、「置換の単環式または縮合多環式アリール基」、「置換の複素環基」の置換基と同様なものが挙げられる。それぞれの置換基の意味するところは、前述した通りである。

G¹中のR¹およびR²、R³およびR⁴またはR⁵およびR⁵が一緒になって形成される「置換されていてもよいメチレン基」の置換基としては、例えばハロゲン、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、低級アルキルカルボニルオキシ基、カルボキシル基、置換または非置換のカルバモイル基、シアノ基、置換または非置換のアミノ基、アミジノ基、アジド基、ニトロ基、ニトロソ基、メルカプト基、低級アルキルチオ基、スルホ基、アシル基等が挙げられる。それぞれの置換基の意味するところは、前述した通りである。

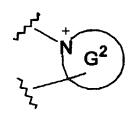
G¹中のR¹およびR²、R³およびR⁴またはR⁵およびR⁵が一緒になって形成される「置換されていてもよいイミノ基」の置換基としては、例えばハロゲン、

ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、低級アルキルカルボニルオキシ基、カルボキシル基、置換または非置換のカルバモイル基、メルカプト基、低級アルキルチオ基、スルホ基、アシル基等が挙げられる。それぞれの置換基の意味するところは、前述した通りである。

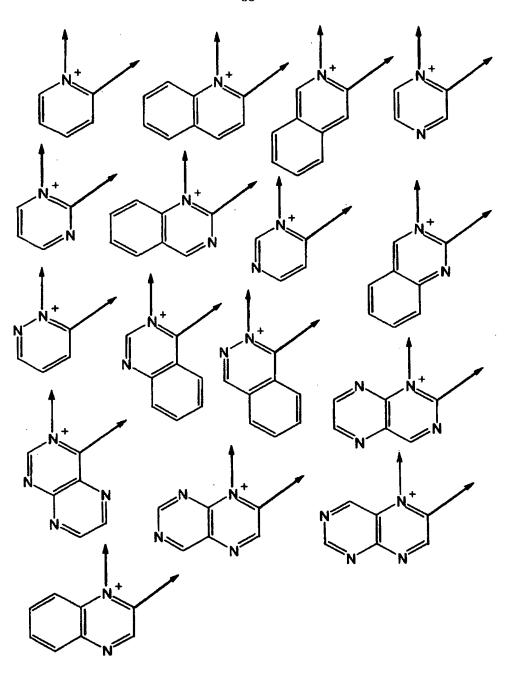
 $G^{1}$ 中の $R^{1}$ ~ $R^{6}$ は、好ましくはそれぞれ同一または異なって水素原子または低級アルキル基である。

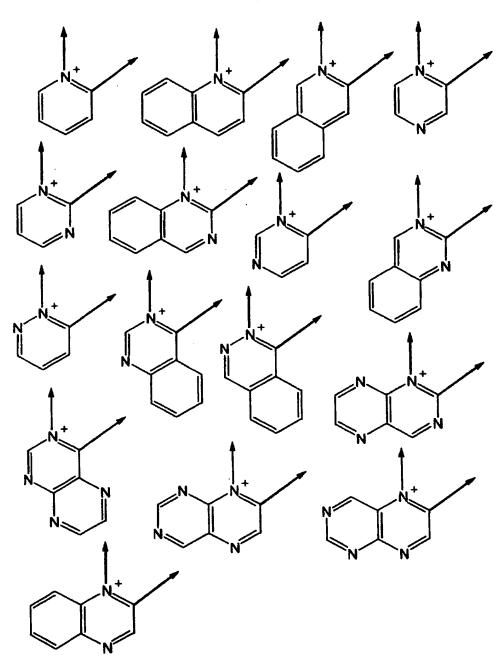
 $G^1$ は好ましくは、-O-または $-O-CR^1R^2-$ である。

式:

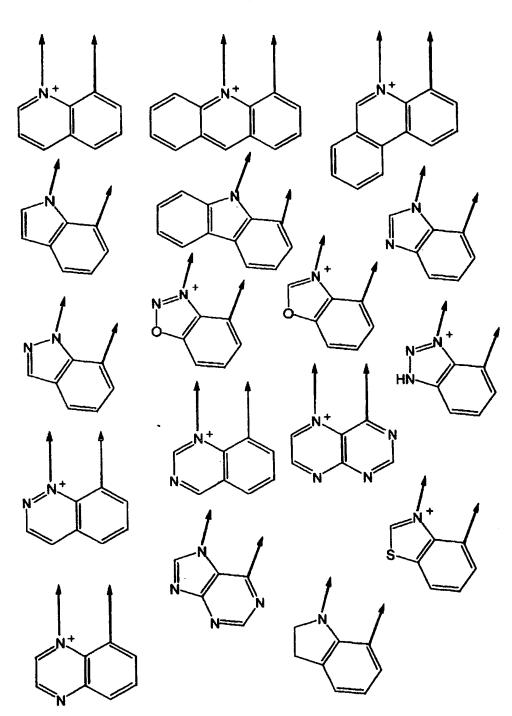


10 で示される、「置換されていてもよいアザ環式基(以下、該基を「G²」と便宜的に略す)」は単環または縮合環のいずれであってもよい。例えば、以下の環式基が挙げられる。なお、以下の式中、ホウ素と結合している環内窒素原子にプラスを付していないものであっても、その窒素原子は水素または置換されていてもよい脂肪族炭化水素基(好ましくは、低級アルキル基(例、メチル等))で置換されてプラスイオンを帯びているものとする。









上記環式基のさらに好ましい例としては、以下の環式基が挙げられる。

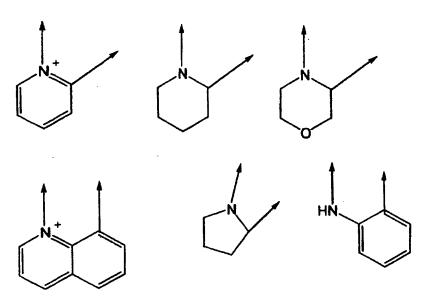
PCT/JP99/07139

5

10

15

20



一般式 (I) の定義中、「ただし、B<sup>-</sup>、G<sup>1</sup>およびG<sup>2</sup>から構成される環のうち最小環は5員環または6員環であるものとする」とは式 (I) 中、B<sup>-</sup>、鎖式基であるG<sup>1</sup>および基: G<sup>2</sup>中におけるホウ素と結合している窒素原子を含む環のうち最小の員数の環が5員または6員であることを意味している。

一般式(I)中、Ar<sup>1</sup>およびAr<sup>2</sup>が同一であり、ともに置換されていてもよいアリール基である化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有する動物(ヒトを除く)用医薬組成物が好ましく、より好ましくは一般式(I)中、Ar<sup>1</sup>およびAr<sup>2</sup>がともに置換されていてもよいアリール基であり、G<sup>1</sup>が式:一〇一、一〇一CR<sup>1</sup>R<sup>2</sup>一または一〇一CR<sup>3</sup>R<sup>4</sup>一CR<sup>5</sup>R<sup>6</sup>一で表される基(式中、R<sup>1</sup>~R<sup>6</sup>はそれぞれ同一または異なって水素原子、ハロゲン原子、ヒドロキシ基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルケニル基、置換されていてもよい低級アルキルオキシ基、置換されていてもよい低級アルケニルオキシ基)である化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有する動物(ヒトを除く)用医薬組成物である。

式 (II) 中、 $Ar^{-1}$ で示される置換されていてもよいアリール基は前記の 定義と同義である。ただし、ここでは1位がナフタレン-1-イルで置換されているナフタレン-2-イルを除く。

Ar\*<sup>2</sup>で示される置換されていてもよい縮合アリール基(ただし、該縮合ア リール基がナフタレン-2-イルである場合は、その1位がナフタレン-1-イ

10

15

ルで置換されている場合を除く)としては、インデニル(1-インデニル、2-インデニル、3-インデニル、4-インデニル、5-インデニル、6-インデニル、7-インデニル)、ナフチル(1-ナフチル、2-ナフチル等)、アントリル、フェナントリル、アセナフチレニル、フルオレニル(9-フルオレニル、1-フルオレニル等)等が挙げられる。

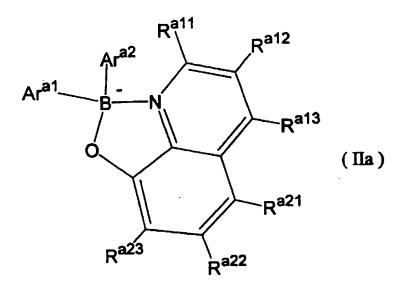
置換されていてもよい縮合アリール基の置換基の具体例としては、例えばハロゲン、ヒドロキシ基、低級アルキル、置換基(ハロゲン、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基または低級アルキルカルボニル基)で置換された低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルキニル基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、低級アルキルカルボニルオキシ基、カルボキシル基、低級アルキルカルボニル基、カルボキシル基、低級アルキルカルボニル基、カルボモイル基、低級アルキルカルバモイル基、Nージ低級アルキルカルバモイル基、NーとドロキシーNー低級アルキルカルバモイル基、NーとドロキシーNー低級アルキルカルバモイル基、Nーフェニルカルバモイル基、Nー置換フェニルカルバモイル基、シアノ基、アミノ基、モノ低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、低級アルキルカルボニルアミノ基、アミジノ基、アジド基、ニトロ基、ニトロソ基、メルカプト基、低級アルキルチオ基、スルホ基、飽和または不飽和の脂環式炭化水素基、単環式または縮合多環式アリール基、複素環基等が挙げられる。置換基があるとすれば、その数は1個~3個、好ましくは1個である。置換基の位置は特に限定されない。

20 上記のうち、より好ましい置換基としては、ハロゲン原子、メチル、トリハロメチル、ヒドロキシ基、メトキシ、アミノ基またはスルホ基である。さらに好ましくは、フッ素、塩素、臭素、メチル、トリフルオロメチル、トリクロロメチル、ヒドロキシ基、メトキシまたはスルホ基である。

R・1およびR・2中の各定義は前記の定義に従う。

25 式 (II) で示される化合物中、好ましくは、一般式 (IIa):

10



[式中、Ar®1およびAr®2はともに置換されていてもよいアリールであり、

R・11~R・13およびR・21~R・23はそれぞれ独立して同一または異なって水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級ハロアルキル基、ヒドロキシ基、置換されていてもよいアミノ基または置換されていてもよいスルホ基を示す]

で示される化合物である。より好ましくは、 $R^{\circ 11} \sim R^{\circ 13}$ および $R^{\circ 21} \sim R^{\circ 23}$ がそれぞれ独立して同一または異なって水素原子、ハロゲン原子、メチル、トリハロメチル、ヒドロキシ基、メトキシ、アミノ基またはスルホ基である化合物である。さらに好ましくは、 $R^{\circ 11}$ 、 $R^{\circ 21}$ 、 $R^{\circ 23}$ がそれぞれ独立して同一または異なってフッ素、塩素、臭素、メチル、トリフルオロメチル、トリクロロメチル、ヒドロキシ基、メトキシまたはスルホ基である化合物である。

式 (III) 中、Ar<sup>b1</sup>、Ar<sup>b2</sup>、R<sup>b1</sup>、R<sup>b2</sup>、R<sup>b3</sup>における各定義は前記の定義に従う。

15 式 (III) で示される化合物中、好ましくは、一般式 (IIIa):

10

15

20

「式中、ArbiおよびArb2はともに置換されていてもよいアリールであり、

R<sup>b1</sup>およびR<sup>b2</sup>はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルケニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアリール基であるか、またはR<sup>b1</sup>とR<sup>b2</sup>が一緒になってオキソ、置換されていてもよいメチレンもしくは置換されていてもよいイミノを形成する;

R<sup>b31</sup>~R<sup>b34</sup>はそれぞれ独立して同一または異なって水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級ハロアルキル基、ヒドロキシ基、置換されていてもよいアミノ基または置換されていてもよいスルホ基を示す]で示される化合物である。より好ましくは、R<sup>b31</sup>~R<sup>b34</sup>がそれぞれ独立して同一または異なって水素原子、ハロゲン原子、メチル、トリハロメチル、ヒドロキシ基、メトキシ、アミノ基またはスルホ基である化合物である。さらに好ましくは、R<sup>b32</sup>、R<sup>b33</sup>、R<sup>b34</sup>がそれぞれ独立して同一または異なってフッ素、塩素、臭素、メチル、トリフルオロメチル、トリクロロメチル、ヒドロキシ基、メトキシまたはスルホ基である化合物である。

式 (IV) 中、Ar<sup>c1</sup>、Ar<sup>c2</sup>、R<sup>c1</sup>、R<sup>c2</sup>、R<sup>c3</sup>における各定義は前記の 定義に従う。

10

15

20

式(IV)で示される化合物中、好ましくはArで1およびArで2が置換されていてもよいアリールであり、R<sup>c3</sup>がそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級ハロアルキル基、ヒドロキシ基、置換されていてもよいアミノ基または置換されていてもよいスルホ基を示す化合物である。さらに好ましくは、R<sup>c3</sup>がそれぞれ独立して、フッ素、塩素、臭素、メチル、トリフルオロメチル、トリクロロメチル、ヒドロキシ基、メトキシまたはスルホ基である化合物である。

式 (V) 中、Ar<sup>d1</sup>、Ar<sup>d2</sup>、R<sup>d1</sup>、R<sup>d2</sup>、R<sup>d3</sup>、R<sup>d4</sup>、R<sup>d5</sup>における各定義は前記の定義に従う。

式 (V) で示される化合物中、好ましくは一般式(V a):

$$R^{d1}$$
  $R^{d2}$   $R^{d52}$   $R^{d53}$   $R^{d3}$   $R^{d4}$   $R^{d54}$   $R^{d53}$ 

[式中、ArdiおよびArd2は置換されていてもよいアリールであり、

R<sup>d1</sup>、R<sup>d2</sup>、R<sup>d3</sup>およびR<sup>d4</sup>はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルカニルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよいスルホ基、もしくは置換されていてもよいアリール基であるか、またはR<sup>d1</sup>とR<sup>d2</sup>および/またはR<sup>d3</sup>とR<sup>d4</sup>が一緒になってオキソ、置換されていてもよいメチレンもしくは置換されていてもよいイミノを形成する;

R<sup>d51</sup>~R<sup>d54</sup>はそれぞれ独立して同一または異なって水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、低級ハロアルキル基、ヒドロキシ基、

10

15

20

25

置換されていてもよいアミノ基または置換されていてもよいスルホ基を示す〕で示される化合物である。より好ましくは、R<sup>d51</sup>~R<sup>d54</sup>がそれぞれ独立して同一または異なって水素原子、ハロゲン原子、メチル、トリハロメチル、ヒドロキシ基、メトキシ、アミノ基またはスルホ基である化合物である。さらに好ましくは、R<sup>d52</sup>、R<sup>d53</sup>、R<sup>d54</sup>がそれぞれ独立して同一または異なってフッ素、塩素、臭素、メチル、トリフルオロメチル、トリクロロメチル、ヒドロキシ基、メトキシまたはスルホ基である化合物である。

本発明は上記化合物の製薬的に許容される塩およびその水和物も包含する。

本発明の目的化合物の「塩」としては、製薬的に許容される塩が好ましく、例 えば無機塩基との塩、有機塩基との塩、無機酸との塩、有機酸との塩、塩基性ま たは酸性アミノ酸塩などが挙げられる。無機塩基との塩としては、ナトリウム塩、 カリウム塩などのアルカリ金属塩、カルシウム塩、マグネシウム塩、バリウム塩 などのアルカリ土類金属塩、ならびにアルミニウム塩、アンモニウム塩などが挙 げられる。有機塩基との塩としては、トリメチルアミン、トリエチルアミン、ピ リジン、ピコリン、エタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールア ミン、ジシクロヘキシルアミン、N、N'ージベンジルエチレンジアミンなどと の塩が挙げられる。無機酸との塩としては、塩酸、フッ化水素酸、臭化水素酸、 硝酸、硫酸、リン酸、過塩素酸、ヨウ化水素酸などとの塩が挙げられる。有機酸 との塩としては、ギ酸、酢酸、トリフルオロ酢酸、フマル酸、シュウ酸、酒石酸、 マレイン酸、クエン酸、コハク酸、リンゴ酸、マンデル酸、アスコルビン酸、乳 酸、グルコン酸、メタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、ベンゼンスルホ ン酸などとの塩が挙げられる。塩基性アミノ酸との塩としては、アルギニン、リ ジン、オルニチンなどとの塩が挙げられ、酸性アミノ酸との塩としては、アスパ ラギン酸、グルタミン酸などとの塩が挙げられる。

本発明の目的化合物およびその塩の「水和物」は製薬的に許容される水和物が好ましく、具体的には、一水和物、二水和物、六水和物等が挙げられる。

本発明は別の態様として、上記式(I)、(II)、(III)、(IV)または(V)で示される化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有する動物(ヒトを除く)用医薬組成物、抗原虫剤、抗コクシジウム剤に関する。

10

15

20

本明細書中、「動物(ヒトを除く)用医薬組成物」とはヒト以外の動物における疾病の診断、治療または予防に使用される薬剤を意味し、本発明の動物用医薬組成物としての用途は抗コクシジウム剤、成長促進剤等、すべての動物用医薬としての用途が包含される。本発明動物用医薬組成物の対象となる動物としては、ニワトリ、ガチョウ、キジ、七面鳥、アヒル等の家禽類、ウシ、ウサギ、ヒツジ、ヤギ、ブタ等の家畜類が挙げられる。

抗原虫剤は、トキソプラズマ、マラリアおよび下記コクシジア等を包含する原 虫類の感染を予防または治療するための薬剤を意味する。

抗コクシジウム剤は、主なものとしてアイメリア・テネラ (Eimeria tenella)、アイメリア・アセルブリーナ (Eimeria acervulina) およびアイメリア・ネカトリックス (Eimeria necatrix) 等による感染の予防および治療のための薬剤を意味する。

## 発明の実施の形態

本発明の化合物 (I) [すなわち、一般式 (I) で表される化合物。以下、他の式で表される化合物についても同様に略記することがある。]は、公知の文献 (例、Youji Huaxue (1989),9(3), 226-9、Pharmazie (1985), 40(11), 767-71、Pharmazie (1985), 40(6), 387-93、Pharmazie (1985), 40(5), 307-11、J. Chem. Soc. Perkin Train. 2 (1992) 527-532、Journal of Organometallic Chemistry, 297(1985)13-19) を参考にして、例えば以下に示す合成ルートによって製造することができる。

なお、これらのルートにおいて置換基の種類(R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>およびR<sup>4</sup>)に よっては以下の反応において反応性を有することがある(例、ヒドロキシ基、 カルボニル基およびアミノ基等)が、その場合は適宜置換基に保護基を導入し 反応後除去することにより製造を行えばよい。

25 (反応式)

ArX 
$$\xrightarrow{\text{Mg/THF}}$$
 ArMgX  $\xrightarrow{1) \text{B(OR}^{\bullet})_3}$  Ar<sub>2</sub>B-OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>
(a) (b) (c)

[式中、uは0、1または2の整数、R は炭素数1  $\sim 8$  のアルキル基を示し、他の記号は前記と同意義である]

## 5 工程1

10

15

20

まず、化合物(a)とマグネシウムをテトラヒドロフラン (THF) などのエーテル溶媒中で反応させることにより、式:ArMgX(b)で示される化合物を製造する。本反応において、化合物(a)は、マグネシウムに対して1当量またはそれ以上、好ましくは1.1~1.3当量使用することができる。使用できるエーテル系溶媒としてはテトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジオキサンなどが挙げられる。さらに必要なら芳香族炭化水素類(例、トルエン、ベンゼン、キシレンなど)、または飽和炭化水素類(例、シクロヘキサン、ヘキサンなど)をエーテル系溶媒との混合溶媒として使用することができる。反応温度は-20~150℃、好ましくは0~50℃である。反応時間は化合物により異なるが0.5~10時間反応させればよい。反応生成物は通常透明溶液またはスラリーとして得られる。

#### 工程2

上記得られた化合物(b)を含む溶液またはスラリーにホウ酸化合物(B(O  $R^{\circ})_3$ )を反応させた後、さらにエタノールアミン( $HOCH_2CH_2NH_2$ )を 適当な溶媒中で反応させることにより式(c)で示される化合物を製造する。 本反応において、上記工程1で得られた化合物(b)に対してホウ酸エステル

は0.5当量またはそれ以下、好ましくは0.5~0.4当量使用することができる。逐次反応のエタノールアミンは化合物(b)に対して0.5当量またはそれ以上、好ましくは0.5~0.7当量使用することができる。本反応においては必要なら工程1に記載したエーテル類、芳香族炭化水素類、飽和炭化水素類の溶媒を使用することができる。化合物(b)とホウ酸エステルとの反応温度は一90~100℃、好ましくは-30~40℃、反応時間は化合物により異なるが0.5~10時間反応させればよい。また、逐次反応のエタノールアミンとの反応温度は0~100℃、好ましくは30~80℃、反応時間は通常0.5~5時間反応させればよい。化合物(c)は粗製物として、あるいは常法(例、カラムクロマトグラフィー、再結晶など)により精製して次工程に使用することができる。

## 工程3

5

10

15

化合物 (c) に式: HA-(CH<sub>2</sub>)<sub>u</sub>-アザ環式基

で表される化合物を適当な溶媒中で反応させることにより、式(I')で示される本発明化合物を製造することができる。 $HA-(CH_2)_u$ -アザ環式基で表される化合物は化合物(c)に対して $1\sim2$ 当量、好ましくは $1\sim1$ . 5当量使用することができる。使用できる溶媒としては、エーテル類(例、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンなど)、炭化水素類(例、ベンゼン、トルエン、キシレンなど)、アルコール類(例、メタノール、エタノール、n-プロパノールなど)、水およびそれらの混合溶媒などが挙げられる。反応温度は $0\sim150$ ℃、好ましくは $20\sim120$ ℃であり、反応時間は通常、 $0.5\sim10$ 時間である。得られた所望の化合物(I')は要すれば、例えばカラムクロマトグラフィー、再結晶などにより精製することができる。

25

20

## 実施例

以下に参考例および実施例を挙げて本発明をさらに詳細に説明するが、これらは本発明の範囲の限定を意図するものでない。

参考例および実施例中、Phはフェニル基、Naphはナフチル基、Me<sub>3</sub>S

i-Phはトリメチルシリルフェニル基、t-Buはt-ブチル基、をそれぞれ 意味する。

### 参考例1

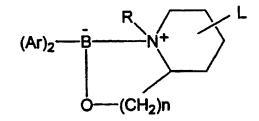
10

15

5 ジフェニルボロン酸エタノールアミンエステル( $Ph_2B-OCH_2CH_2NH_2$ ) の合成

ブロモベンゼン83. 2g(0.53mol)、マグネシウム12.9g(0.53mol) およびテトラヒドロフラン250mlを用いて常法にてフェニルマグネシウムブロマイドのテトラヒドロフラン溶液を調製した。次いで、フラスコにホウ酸トリブチルエステル58.5g(0.26mol)、エチルエーテル200 mlを仕込み、-60℃に冷却維持しフェニルマグネシウムブロマイドのテトラヒドロフラン溶液(グリニャール試薬)を滴下した。滴下終了後、室温下で10時間撹拌した後、10%塩酸水溶液150 mlを加えて加水分解し有機層を分液した。得られた有機層にエタノールアミン31.1g(0.51mol)、エタノール50 mlを加えて2時間室温下で攪拌した。生成した沈殿を濾集し、含水アルコールで再結晶し乾燥して白色結晶のジフェニルボロン酸エタノールアミンエステル31.9g(収率55%)を得た。

以下の実施例1~4は下記式で示される化合物に関する:



## 20 実施例1

25

化合物1 (式中、nが1、Arがフェニル、RおよびLが水素)の合成 ジフェニルボロン酸エタノールアミンエステル2.6g(0.012mol)、エチルエー テル30 mlおよび10%塩酸水溶液30mlをロートに仕込み、約15分間振り混ぜた 後分液し、有機層を1回水洗しナスフラスコに移し替えた。その後、2-ヒドロキシメチルピペリジン2.1g(0.018mol)とエタノール7mlを加えて室温下で2時

間攪拌した。生成した沈殿を濾集し、含水アルコールで再結晶し乾燥して白色結晶の化合物 1 を2.8g(収率83%)得た。

融点:169~171℃

### 5 実施例 2

10

化合物 2 (式中、nが1、Arが2-メチルフェニル、RおよびLが水素)の合成

ジ (2-メチル) -フェニルボロン酸エタノールアミンエステル3.04g (0.012mol)と2-ヒドロキシメチルピペリジン2.10g (0.018mol)を化合物1の合成法と同様に反応、処理し白色結晶の化合物2を2.18g (収率78%) 得た。

融点:126~128℃

## 実施例3

化合物 9 の合成

15 ジー (3 - クロロ) -フェニルボロン酸エタノールアミンエステル3.54g (0.012mol)と2-ヒドロキシメチルピペリジン2.10g(0.018mol)を化合物1の合成法と同様に反応、処理し白色結晶の化合物9を3.28g(収率78%)得た。

融点:155~159℃

#### 20 実施例 4

化合物31 (表中、nが1、Arがα-ナフチル、RおよびLが水素)の合成 ジーα-ナフチルボロン酸エタノールアミンエステル3.90g (0.012mol)と2-ヒドロキシメチルピペリジン2.10g(0.018mol)を化合物1の合成法と同様に反応、 処理し白色結晶の化合物31を3.01g (収率79%) 得た。

25 融点:176~178℃

上記実施例 $1\sim4$ を参考にすれば、以下の表 $1\sim6$ 中に示される化合物を製造することができる。

表 1

化合物 No.	n	Ar	R	L	融点 (℃)
1	1	Ph	Н	Н	169-171
2	1	2-CH <sub>3</sub> -Ph	Н	Н	126-128
3	1	3-CH₃-Ph	Н	Н	203-205
4	1	4−CH₃−Ph	Н	Н	134-136
5	1	2-F-Ph	Н	Н	
6	1	3-F-Ph	Н	Н	
7	1	4-F-Ph	Н	Н	134-136
8	1	2-CI-Ph	Н	Н	
9	1	3-CI-Ph	Н	н	155-159
10	1	4-CI-Ph	Н	Н	
11	1	2-Br-Ph	Н	Н	
12	1	3-Br-Ph	Н	Н	
13	1	4-Br-Ph	н	Н	
14	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	Н	
15	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	Н	95-97
16	1	4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	Н	
17	1	2−OCH <sub>3</sub> −Ph	Н	Н	
18	1	3-OCH₃-Ph	Н	Н	148-151
19	1	4-OCH <sub>3</sub> -Ph	Н	Н	
20	1	4-tBu-Ph	Н	Н	
21	1	2-OPh-Ph	Н	Н	
22	1	3-OPh-Ph	Н	Н	
23	1	4-OPh-Ph	Н	Н	
24	1	2,4−Cl₂−Ph	н	Н	
25	1	3,4−Cl₂−Ph	Н	Н	
26	1	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	н	
27	1	2-CF3,3-Cl-Ph	н	Н	
28	1	3-CF3,4-CI-Ph	н	Н	
29	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	н	Н	
30	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	н	Н	
31	1	α-Naph	н	Н	176-178
32	1	β −Naph	Н	Н	
33	1	4−Me₃Si−Ph	н	Н	

表 2

化合物 No.	n	Ar	R	_ L	融点 (℃)
34	2	Ph	Н	Н	
35	2	2−CH₃−Ph	Н	Н	
36	2	3-CH <sub>3</sub> -Ph	Н	Н	
37	2	4-CH <sub>3</sub> -Ph	Н	Н	
38	2	2-F-Ph	Н	Н	
39	2	3-F-Ph	Н	Н	
40	2	4-F-Ph	Н	Н	
41	2	2-CI-Ph	Н	Н	
42	2	3-CI-Ph	Н	Н	
43	2	4-CI-Ph	Н	Н	
44	2	2-Br-Ph	Н	Н	
45	2	3-Br-Ph	Н	Н	
46	2	4-Br-Ph	н	Н	
47	2	2−CF₃−Ph	Н	Н	
48	2	3−CF₃−Ph	Н	Н	
49	2	4−CF₃−Ph	Н	Н	
50	2	2−OCH₃−Ph	Н	Н	
51	2	3-OCH₃-Ph	Н	Н	
52	2	4-OCH₃-Ph	Н	Н	
53	2	4-tBu-Ph	Н	Н	
54	2	2-OPh-Ph	Н	H	
55	2	3-OPh-Ph	Н	Н	
56	2	4-OPh-Ph	Н	Н	
57	2	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	Н	Н	
58	2	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	Н	Н	
59	2	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	H	Н	
60	2	2-CF3,3-CI-Ph	Н	Н	
61	2	3-CF3,4-CI-Ph	Н	Н	
62	2	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	н	Н	
63	2	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	н	Н	
64	2	α −Naph	н	Н	
65	2	β −Naph	н	Н	
66	2	4-Me₃Si−Ph	Н	Н	



表3

			_		E4 .E (90)
化合物 No.	n	Ar	R	<u> </u>	融点 (℃)
67	1	Ph	CH₃	Н	
68	1	2−CH₃−Ph	CH₃	Н	
69	1	3−CH₃−Ph	CH₃	Н	
70	1	4-CH <sub>3</sub> -Ph	CH₃	H	
<b>71</b> .	1	2-F-Ph	CH3	Н	
72	1	3-F-Ph	CH₃	Н	
73	1	4-F-Ph	CH3	Н	
74	1	2-CI-Ph	CH₃	Н	
75	1	3-CI-Ph	CH₃	Н	
76	1	4-CI-Ph	CH₃	Н	
77	1	2-Br-Ph	СН₃	Н	
78	1	3-Br-Ph	CH₃	Н	
79	1	4-Br-Ph	CH3	Н	
80	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	CH₃	Н	
81	1	3-CF₃-Ph	CH3	Н	
82	1	4-CF₃-Ph	CH₃	Н	
83	1	2-OCH₃-Ph	CH₃	Н	
84	1	3-OCH₃-Ph	CH₃	Н	
85	1	. 4−OCH₃−Ph	CH₃	Н	
86	1	4-tBu-Ph	CH₃	Н	
87	1	2-OPh-Ph	СН₃	Н	
88	1	3-OPh-Ph	CH₃	Н	
89	1	4-OPh-Ph	CH₃	Н	
90	1	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	CH₃	Н	
91	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	CH₃	н	
92	1	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	CH₃	Н	
93	1	2-CF3,3-CI-Ph	CH₃	Н	
94	1	3-CF3,4-CI-Ph	CH₃	Н	
95	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	CH3	Н	
96	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	CH <sub>3</sub>	Н	
97	1	α-Naph	CH₃	Н	
98	1	β -Naph	CH <sub>3</sub>	Н	
99	1	4−Me₃Si−Ph	СН	Н	

表 4

化合物 No.	n	Ar	_ R	L	融点 (℃)
100	2	Ph	CH₃	Н	
101	2	2–CҢ <sub>3</sub> –Ph	СН	Н	
102	2	3−CH <sub>3</sub> −Ph	CH₃	Н	
103	2	4−CH₃−Ph	СН₃	Н	
104	2	2-F-Ph	CH₃	Н	
105	2	3-F-Ph	CH₃	Н	-
106	2	4-F-Ph	CH,	Н	
107	2	2-CI-Ph	CH3	Н	
108	2	3-CI-Ph	СН	Н	
1 <b>09</b>	2	4-Cl-Ph	СН	Н	
110	2	2-Br-Ph	CH₃	Н	
111	2	3-Br-Ph	CH3	Н	
112	2	4-Br-Ph	CH3	Н	
113	2	2−CF₃−Ph	CH3	Н	
114	2	3-CF <sub>3</sub> -Ph	СН₃	Н	
115	2	4−CF₃−Ph	CH₃	Н	
116	2	2−OCH₃−Ph	CH3	Н	
117	2	3-OCH₃-Ph	CH₃	Н	
118	2	4−OCH₃−Ph	CH₃	Н	
119	2	4-tBu-Ph	CH₃	Н	
120	2	2-OPh-Ph	СН₃	Н	
121	2	3-OPh-Ph	CH₃	Н	
122	2	4-OPh-Ph	СН	Н	
123	2	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	CH₃	Н	
124	2	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	CH3	Н	
125	2	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	CH₃	Н	
126	2	2-CF3,3-CI-Ph	CH₃	Н	
127	2	3-CF3,4-CI-Ph	CH₃	Н	
128	2	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> Ph	CH₃	Н	
129	2	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	CH₃	Н	
130	2	α-Naph	СН	Н	
131	2	β −Naph	CH₃	Н	
132	2	4−Me₃Si−Ph	CH3	Н	

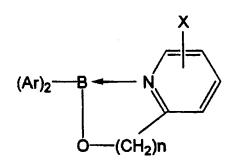
表 5

化合物 No.	n	Ar	R	L	融点 (°C)
133	1	Ph	Н	6−CH₃	
134	1	2−CH₃−Ph	Н	6-CH3	
135	1	3-CH₃-Ph	Н	6-CH₃	
136	1	4−CH₃−Ph	Н	6-CH <sub>3</sub>	
137	1	2-F-Ph	Н	6−CH₃	
138	1	3-F-Ph	Н	6−CH₃	
139	1	4-F-Ph	Н	6-CH <sub>3</sub>	
140	1	2-CI-Ph	Н	6−CH₃	
141	1	3-CI-Ph	Н	6−CH₃	
142	1	4-CI-Ph	Н	6-CH <sub>3</sub>	
143	1	2-Br-Ph	Н	6−CH₃	
144	1	3-Br-Ph	Н	6-CH₃	
145	1	4-Br-Ph	Н	6–CH₃	
146	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	6−CH <sub>3</sub>	
147	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	6-CH <sub>3</sub>	
148	1	4CF <sub>3</sub> Ph	Н	6-CH₃	
149	1	2-OCH₃-Ph	Н	6-CH₃	
150	1	3−OCH <sub>3</sub> −Ph	Н	6-CH₃	
151	1	4−OCH₃−Ph	Н	6−CH <sub>3</sub>	
152	1	4-tBu-Ph	Н	6-CH3	
153	1	2-OPh-Ph	Н	6–CH₃	
154	1	3-OPh-Ph	Н	6-CH₃	
155	1	4-OPh-Ph	Н	6−CH₃	
156	1	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	Н	6CH₃	
157	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	Н	6-CH₃	
158	1	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	6-CH₃	
159	1	2-CF3,3-CI-Ph	Н	6–CH₃	
160	1	3-CF3,4-CI-Ph	Н	6–CH₃	
161	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	6–CH₃	
162	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	6-CH3	
163	1	α−Naph	Н	6-CH <sub>3</sub>	
164	1	β −Naph	Н	6–CH₃	
165	1	4−Me₃Si−Ph	Н	6-CH <sub>3</sub>	

表6

25	. •					
	化合物 No.	n	Ar	R	L	融点 (℃)
	166	1	Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	167	.1	2-CH <sub>3</sub> -Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	168	1	3-CH <sub>3</sub> -Ph	Н	3,5−Me <sub>2</sub>	
	169	1	4-CH₃ <b>-</b> Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	1 70	1	2-F-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	171	1	3-F-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	172	1	4-F-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	173	1	2-CI-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	174	1	3-CI-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	175	1	4-CI-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	176	1	2-Br-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	177	1	3-Br-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	178	1	4-Br-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	179	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	180	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	181	1	4−CF₃−Ph	Н	3,5 <b>−Me₂</b>	
	182	1	2-OCH <sub>3</sub> -Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	183	1	3−OCH₃−Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	18 <del>4</del>	1	4-OCH₃-Ph	Н	3,5−Me <sub>2</sub>	
	185	1	4-tBu-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	186	1	2-OPh-Ph	Н	3,5 <b>−Me₂</b>	
	187	1	3-OPh-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	188	1	4-OPh-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	18 <del>9</del>	1	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	190	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	Н	3,5 <b>−Me₂</b>	
	191	1	2-CI,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	3,5 <b>−Me₂</b>	
	192	1	2-CF3,3-CI-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	193	1	3-CF3,4-CI-Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	194	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	195	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	
	196	1	α-Naph	Н	3,5− <b>Me₂</b>	
	197	1	β-Naph	Н	3,5 <b>−Me₂</b>	
	198	1	4−Me₃Si−Ph	Н	3,5-Me <sub>2</sub>	

以下の実施例5および6は下記式で示される化合物に関する:



#### 実施例5

5

15

化合物199(式中、nは1、Arはフェニル、Xは水素)の合成 ジフェニルボロン酸エタノールアミンエステル2.6 g (0.012mol)とエチルエー テル30 mlおよび10%塩酸水溶液30mlをロートに仕込み、約15分間振り混ぜた 後分液し、有機層を1回水洗し有機層をナスフラスコに移し替えた。

2-ヒドロキメチルピリジン1.94g (0.018mol) およびエタノール7mlを加えて室温下で2時間攪拌した。生成した沈殿を濾集し含水アルコールで再結晶し、乾燥して白色結晶の化合物199を2.5g (収率76%) 得た。

10 融点:150~151℃

#### 実施例 6

化合物246 (nは2、Arは3-トリフルオロメチル、Xは水素)の合成 ジ (3-トリフロロメチル) ーフェニルボロン酸エタノールアミンエステル 2.77g(0.012mo1)と2-ヒドロキシエチルピリジン2.21g(0.018mo1)を化合物1 の合成法と同様に反応、処理し白色結晶の化合物246を3.96g(収率78%)得た。 融点:140~142℃

上記実施例5および6を参考にすれば、以下の表7~20中に示される化合物 を製造することができる。

表 7

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (℃)
199	1	Ph	Н	150-151
200	1	2−CH₃−Ph	Н	188-192
201	1	3−CH₃−Ph	Н	117-119
202	1	4−CH₃−Ph	Н	147-149
203	1	2-F-Ph	Н	
204	1	3-F-Ph	Н	
205	1	4-F-Ph	H	137-139
206	1	2-CI-Ph	Н	
207	1	3-CI-Ph	Н	
208	1	4-CI-Ph	Н	133-134
209	1	2-Br-Ph	н	
210	1	3-Br-Ph	Н	
211	1	4-Br-Ph	Н	
212	1	2−CF₃−Ph	Н	
213	1:	3-CF₃-Ph	н	92-94
214	1	4-CF₃-Ph	Н	
215	1	2-OCH <sub>3</sub> -Ph	Н	163-165
216	1	3-OCH <sub>3</sub> -Ph	Н	
217	1	4−OCH₃−Ph	Н	12 <del>9</del> –131
218	1	. 2-OPh-Ph	Н	
219	1	3-OPh-Ph	Н	
220	1	4-OPh-Ph	Н	
221	1	4-tBu-Ph	Н	
222	1	2,4Cl <sub>2</sub> Ph	н	
223	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	Н	
224	1	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	н	
225	1	2-CF3,3-CI-Ph	н	
226	1	3-CF3,4-CI-Ph	н	
227	1	3-Cl,4-CF₃-Ph	н	
228	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	
229	1	α-Naph	н	233-236
230	1	β -Naph	Н	
231	1	4-Me <sub>2</sub> Si−Ph	Н	

表8

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (℃)
232	2	Ph	Н	176-178
233	2	2-CH₃-Ph	н	208-211
234	2	3−CH₃−Ph	Н	
235	2	4-CH₃-Ph	Н	
236	2	2-F-Ph	H.	
237	2	3-F-Ph	н	
238	2	4-F-Ph	Н	118-120
239	2	2-CI-Ph	Н	
240	2	3-CI-Ph	Н	
241	2	4-CI-Ph	Н	140-142
242	2	2-Br-Ph	Н	
243	2	3-Br-Ph	Н	
244	2	4-Br-Ph	Н	
245	2	2−CF₃−Ph	Н	
246	2	3−CF₃−Ph	Н	140-142
247	2	4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	
248	2	2−OCH₃−Ph	H	
249	2	3-OCH <sub>3</sub> -Ph	H	
250	2	4−OCH₃−Ph	Н	131-133
251	2	4-tBu-Ph	Н	
252	2	2-OPh-Ph	Н	
253	2	3-OPh-Ph	Н	
254	2,	4-OPh-Ph	Н	
255	2	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	н	
256	2	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	Н	
257	2	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	
258	2	2-CF3,3-CI-Ph	Н	
25 <b>9</b>	2	3-CF3,4-CI-Ph	Н	
260	2	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	
261	2	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	
262	2	α −Naph	Н	215-218
263	2	β −Naph	Н	
264	2	4−Me₃Si−Ph	Н	



表 9

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (℃)
265	1	Ph	2-Cl	
266	1	2-CH <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
267	1	.3−CH₃−Ph	2-CI	
268	1	4−CH₃ <b>−P</b> h	2-CI	
269	1	2-F-Ph	2-CI	
270	1	3-F-Ph	2-CI	
271	1	4-F-Ph	2-CI	
272	1	2-CI-Ph	2-CI	
273	1	3-CI-Ph	2-CI	
274	1	4-CI-Ph	2-CI	
275	1	2-Br-Ph	2-CI	
276	1	3-Br-Ph	2-CI	
277	1	4-Br-Ph	2-CI	
278	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
27 <del>9</del>	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
280	1	4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
281	1	2−OCH₃−Ph	2-CI	
282	1	3-OCH₃-Ph	2-CI	
283	1	4−OCH₃−Ph	2-CI	
284	1	4-tBu-Ph	2-CI	
285	1	2-OPh-Ph	2-CI	
286	1	3-OPh-Ph	2-CI	
287	1	4-OPh-Ph	2-CI	
288	1	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	2-CI	
289	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	2-CI	
290	1	2-CI,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
291	1	2-CF3,3-CI-Ph	2-CI	
292	1	3-CF3,4-CI-Ph	2-CI	
293	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
294	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
295	1	α−Naph	2-Cl	
296	1	β −Naph	2-CI	
297	1	4−Me₃Si−Ph	2-CI	

表10

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (℃)
298	2	Ph	2-CI	
299	2	2-CH <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
300	2	3−CH₃−Ph	2-Cl	
301	2	4−CH₃−Ph	2-CI	
302	2	2-F-Ph	2-CI	
3 <b>03</b>	2	3-F-Ph	2-CI	
304	2	4-F-Ph	2-CI	
305	2	2-CI-Ph	2-CI	
306	2	3-CHPh	2-CI	
307	2	4-CI-Ph	2-CI	
308	2	2-Br-Ph	2-CI	
309	2	3-Br-Ph	2-CI	
310	2	4-Br-Ph	2-CI	
311	2	2-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
312	2	3-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
313	2	4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
314	2	2−OCH₃−Ph	2-CI	
315	2	3-OCH₃-Ph	2-CI	
316	2	4-OCH₃-Ph	2-CI	
317	2	4-tBu-Ph	2-CI	
318	2	2-OPh-Ph	2-CI	
319	2	3-OPh-Ph	2-CI	
320	2	4-OPh-Ph	2-CI	
321	2	2,4−Cl₂−Ph	2-CI	
322	2	3,4 <b>-</b> Cl <sub>2</sub> -Ph	2-CI	
323	2	2-Cl,4-CF₃-Ph	2-CI	
324	2	2-CF3,3-CI-Ph	2-CI	
325	2	3-CF3,4-CI-Ph	2-Cl	
326	2	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
327	2	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CI	
328	2	α −Naph	2-CI	
3 <b>29</b>	2	β −Naph	2-CI	
330	2	4−Me₃Si−Ph	2-CI	



表11

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (℃)
331	1	Ph	3-CI	
332	1	2−CH₃ <b>−Ph</b>	3-CI	
333	1	3−CH₃−Ph	3-CI	
334	1	4-CH <sub>3</sub> -Ph	3-CI	
335	1	2-F-Ph	3-CI	
336	1	3-F-Ph	3-CI	
337	1	4-F-Ph	3-Ci	
338	1	2-CI-Ph	3-Cl	
339	1	3-CI-Ph	3-CI	
340	1	4-CI-Ph	3-CI	
341	1	2-Br-Ph	3-CI	
342	1	3-Br-Ph	3-CI	•
343	1	4-Br-Ph	3-CI	
344	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	3-CI	
345	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	3-CI	
346	1	4-CF <sub>3</sub> -Ph	3-CI	
347	1	2-OCH₃-Ph	3-CI	
348	1	3-OCH₃-Ph	3-Cl	
349	1	4-OCH <sub>3</sub> -Ph	3-CI	
350	1	2-OPh-Ph	3-CI	
351	1	4-tBu-Ph	3-CI	
352	1	3-OPh-Ph	3-CI	
353	1	4-OPh-Ph	3-CI	
354	1	2,4−Cl₂−Ph	3-Cl	
355	1	3,4−Cl₂−Ph	3-CI	
356	1	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	3-CI	
357	1	2-CF3,3-CI-Ph	3-CI	
358	1	3-CF3,4-CI-Ph	3-CI	
359	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	3-Cl	
360	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	3-CI	
361	1	α−Naph	3-CI	
362	1	β −Naph	3-CI	
363	1	4−Me₃Si−Ph	3-CI	

表12

化合物 No.	'n	Ar	X	融点 (℃)
364	2	Ph	3-CI	
365	2	2-CH₃-Ph	3-CI	
366	2	3-CH₃-Ph	3-CI	
367	2	4-CH₃-Ph	3-CI	
368	2	2-F-Ph	3-CI	
369	2	3-F-Ph	3-CI	
370	2	4-F-Ph	3-CI	
371	2	2-CI-Ph	3-Ci	
372	2	3-CI-Ph	3-CI	
373	2	4-CI-Ph	3-CI	
374	2	2-Br-Ph	3-CI	
375	2	3-Br-Ph	3-CI	
376	2	4-Br-Ph	3-Cl	
377	2	2-CF <sub>3</sub> -Ph	3-CI	
378	2	3−CF₃−Ph	3-CI	
379	2	4-CF <sub>3</sub> -Ph	3-CI	
380	2	2−OCH₃−Ph	3-CI	
381	2	3−OCH₃−Ph	3-CI	
382	2	- 4−OCH₃−Ph	3-CI	
383	2	4-tBu-Ph	3-CI	
384	2	2-OPh-Ph	3-CI	
385	2	3-OPh-Ph	3-CI	
386	2	4-OPh-Ph	3-CI	
387	2	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	3-CI	
388	2	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	3-CI	
389	2	2-CI,4-CF <sub>3</sub> -Ph	3-CI	
390	2	2-CF3,3-CI-Ph	3-CI	
- 391	2	3-CF3,4-CI-Ph	3-CI	
392	2	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	3-CI	•
393	2	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	3-CI	
394	2	α −Naph	3-CI	
395	2	β −Naph	3-CI	
396	2	4−Me₃Si−Ph	3-Cl	

表13

化合物 No.	n_	Ar	Х	融点 (℃)
397	1	Ph	4-Cl	
398	1	2-CH <sub>3</sub> -Ph	4-Cl	
3 <b>99</b>	1	3-CH₃-Ph	4-Cl	
400	1	4-CH <sub>3</sub> -Ph	4-CI	
401	1	2-F-Ph	4-CI	
402	1	3-F-Ph	4-Ci	
403	1	4-F-Ph	4-CI	
404	1	2-CI-Ph	4-Ci	
405	1	3-CI-Ph	4-CI	
406	1	4-CI-Ph	4-CI	
407	1	2-Br-Ph	4-CI	
408	1	3-Br-Ph	4-CI	
409	1	4-Br-Ph	4-Ci	
410	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CI	
411	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CI	
412	1	4-CF <sub>3</sub> -Ph	4–CI	
413	1	2-OCH₃-Ph	4-CI	
414	1	3-OCH₃-Ph	4-CI	
415	1	4-OCH₃-Ph	4-CI	
416	1	4-tBu-Ph	4-CI	
417	1	2-OPh-Ph	4-Ci	
418	1	3-OPh-Ph	4-CI	
419	1	4-OPh-Ph	4-CI	
420	1	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	4-CI	
421	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	4-CI	
422	1	2-CI,4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CI	
423	1	2-CF3,3-CI-Ph	4-Cl	
424	1	3-CF3,4-CI-Ph	4-CI	
425	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-Cl	
426	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CI	
427	1	α−Naph	4-CI	
428	1	β −Naph	4-Cl	
429	1	4−Me₃Si−Ph	4-Cl	

表14

化合物 No.	, n	Ar	_ X	融点 (°C)
430	2	Ph	4-CI	
431	2	2-CH₃-Ph	4-Ci	
432	2	3-CH₃-Ph	4-CI	
433	2	4−CH₃−Ph	4-CI	
434	2	2-F-Ph	4-Ci	
435	2	3-F-Ph	4-CI	
436	2	4-F-Ph	4-CI	
437	2	2-CI-Ph	4-Cl	
438	2	3-CI-Ph	4-CI	
439	2	4-CI-Ph	4-CI	
440	2	2-Br-Ph	4-Cl	
441	2	3-Br-Ph	4-Cl	
442	2	4-Br-Ph	4-Cl	
443	2	2−CF₃−Ph	4-Cl	
444	2	3-CF <sub>3</sub> -Ph	4-Cl	
445	2	4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-Cl	
446	2	2-OCH <sub>3</sub> -Ph	4-CI	
447	2	3-OCH₃-Ph	4-CI	
448	2	4-OCH₃ <b>-P</b> h	4-CI	
449	2	4tBuPh	4-Cl	
450	2	2-OPh-Ph	4-CI	
451	2	3-OPh-Ph	4-Cl	
452	2	4-OPh-Ph	4-CI	
453	2	2,4Cl <sub>2</sub> Ph	4-CI	
454	2	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	4-CI	
455	2	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CI	
456	2	2-CF3,3-Cl-Ph	4-CI	
457	2	3-CF3,4-CI-Ph	4-CI	
458	2	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-Cl	
459	2	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-Cl	
460	2	α−Naph	4-CI	
461	2	β-Naph	4-CI	
462	2	4−Me₃Si−Ph	4-CI	

表15

化合物 No.	n	Ar	Х	融点 (℃)
463	1	Ph	4-CF <sub>3</sub>	
464	1	2−CH₃−Ph	4-CF <sub>3</sub>	
465	1	3-CH <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
466	1	4−CH₃−Ph	4-CF <sub>3</sub>	
467	1	2-F-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
468	1	3-F-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
469	1	4-F-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
470	1	2-CI-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
471	1	3-C⊢Ph	4-CF <sub>3</sub>	
472	1	4-CI-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
473	1	2-Br-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
474	1	3-Br-Ph	4-CF₃	
475	1	4-Br-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
476	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
477	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
478	1	4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
479	1	2−OCH₃−Ph	4-CF <sub>3</sub>	
480	1	3−OCH₃−Ph	4-CF <sub>3</sub>	
481	1	4-OCH₃-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
482	1	4-tBu-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
483	1	2-OPh-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
484	1	3−OPh∵Ph	4-CF <sub>3</sub>	
485	1	4-OPh-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
486	1	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
487	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
488	1	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
489	1	2-CF3,3-CI-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
490	1	3-CF3,4-CI-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
491	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
492	1	3-CF3,4-CF₃-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
493	1	α-Naph	4-CF <sub>3</sub>	
494	1	<i>β</i> −Naph	4-CF <sub>3</sub>	
495	1	4−Me₃Si−Ph	4-CF <sub>3</sub>	

表16

化合物 No.	n	Ar	X	融点(℃)
496	2	Ph	4-CF <sub>3</sub>	
497	2	2−CH₃−Ph	4-CF <sub>3</sub>	
498	2	3-CH <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
499	2	4−CH₃ <b>−</b> Ph	4-CF <sub>3</sub>	
500	2	2-F-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
501	2	3-F-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
502	2	4-F-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
503	2	2-CI-Ph	4-CF₃	
504	2	3-CI-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
505	2	4-CI-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
506	2	2-Br-Ph	4−CF₃	
507	2	3-Br-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
508	2	4-Br-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
509	2	2-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
510	2	3-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
511	2	4−CF₃−Ph	4-CF <sub>3</sub>	
512	2	2−OCH₃−Ph	4-CF <sub>3</sub>	
513	2	3-OCH₃-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
514	2	4−OCH₃−Ph	4-CF <sub>3</sub>	
515	2	4-tBu-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
516	2	2-OPh-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
517	2	3-OPh-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
518	2	4-OPh-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
519	2	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
520	2	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
521	2	2-CI,4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
522	2	2-CF3,3-CI-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
523	2	3-CF3,4-CI-Ph	4-CF <sub>3</sub>	
524	2	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
525	2	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	4-CF <sub>3</sub>	
5 <b>26</b>	2	α−Naph	4−CF <sub>3</sub>	
527	2	β −Naph	4-CF <sub>3</sub>	
528	2	4−Me₃Si−Ph	4-CF <sub>3</sub>	

表17

化合物 No.	n	Ar	Х	融点 (℃)
529	1	Ph	5−CF <sub>3</sub>	
530	1	2-CH <sub>3</sub> -Ph	5-CF₃	
531	1	3-CH <sub>3</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
532	1	4-CH <sub>3</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
533	1	2-F-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
534	1	3-F-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
535	1	4-F-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
53 <b>6</b>	1	2-CI-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
537	1	3-CI-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
538	1	4-CI-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
53 <b>9</b>	1	2-Br-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
540	1	3-Br-Ph	5−CF₃	
541	1	4-Br-Ph	5−CF₃	
542	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
543	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
544	1	4-CF <sub>3</sub> -Ph	5−CF <sub>3</sub>	
545	1	2-OCH₃-Ph	5-CF₃	
546	1	3-OCH₃-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
547	1	、4−OCH₃−Ph	5−CF₃	
548	1	4-tBu-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
549	1	2-OPh-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
550	1	3-OPh-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
551	1	4-OPh-Ph	5−CF <sub>3</sub>	
552	1	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5−CF₃	
553	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
554	1	2-CI,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5−CF₃	
555	1	2-CF3,3-CI-Ph	5−CF <sub>3</sub>	
556	1	3-CF3,4-CI-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
557	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
558	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
55 <b>9</b>	1	α-Naph	5-CF <sub>3</sub>	
5 <b>60</b>	1	β −Naph	5-CF <sub>3</sub>	
561	1	4-Me₃Si-Ph	5−CF <sub>3</sub>	

表18

化合物 No	n	Ar	X	融点 (°C)
562	2	Ph	5-CF <sub>3</sub>	
563	2	2-CH <sub>3</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
564	2	3-CH <sub>3</sub> -Ph	5-CF₃	
5 <b>65</b>	2	4-CH <sub>3</sub> -Ph	5-CF₃	
566	2	2-F-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
5 <b>67</b>	2	3-F-Ph	5−CF <sub>3</sub>	
5 <b>68</b>	2	4-F-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
569	2	2-CI-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
570	2	3-CI-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
571	2	4-CI-Ph	5−CF <sub>3</sub>	
572	2	2-Br-Ph	5-CF₃	
573	2	3-Br-Ph	5-CF₃	
574	2	4-Br-Ph	5-CF <sub>3</sub>	
575	2	2−CF₃−Ph	5-CF₃	
576	2	3-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
577	2	4–CF₃−Ph	5-CF <sub>3</sub>	
578	2	2-OCH <sub>3</sub> -Ph	5-CF₃	
579	2	3−OCH₃−Ph	5-CF₃	
580	2	4−OCH₃−Ph	5-CF₃	
581	2	4-tBu-Ph	5-CF₃	
582	2	2-OPh-Ph	5-CF₃	
583	2	3-OPh-Ph	5−CF₃	
584	2	4-OPh-Ph	5-CF₃	
585	2	2,4−Cl₂−Ph	5-CF <sub>3</sub>	
586	2	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
587	2	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
588	2	2-CF3,3-CI-Ph	5-CF₃	
5 <b>89</b>	2	3-CF3,4-CI-Ph	5-CF₃	
590	2	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
591	2	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CF <sub>3</sub>	
592	2	α−Naph	5−CF₃	
593	2	β −Naph	5−CF₃	¥
594	2	4−Me₃Si−Ph	5-CF₃	

表19

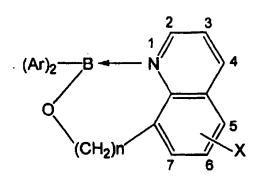
化合物 No	n	Ar	X	融点 (℃)
628	1	Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
629	1	2-CH <sub>3</sub> -Ph	2.4-Cl <sub>2</sub>	
630	1	3-CH <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
631	1	4–CH₃−Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
632	1	2-F-Ph	2,4–СԼ	
633	1	3-F-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
634	1	4-F-Ph	2,4-CL	
635	1	2-CI-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
636	1	3-CI-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
637	1	4-CI-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
638	1	2-Br-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
639	1	3-Br-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
640	1	4-Br-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
641	1	2−CF₃−Ph	2.4-Cl <sub>2</sub>	
642	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
643	1	4-CF <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
644	1	2-OCH₃-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
645	1	3–OCӉ <b>,–P</b> h	2,4-Cl <sub>2</sub>	
646	1	4-OCH <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
647	1	4-tBu-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
648	1	2-OPh-Ph	2,4-СԼ	
649	1	3-OPh-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
650	1	4-OPh-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
651	1	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
652	1	3,4−Cl₂−Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
653	1	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
654	1	2-CF3,3-CI-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
655	1	3-CF3,4-CI-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
656	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2,4–ԸԼ	
657	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
658	1	α−Naph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
659	1	β-Naph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
660	1	4−Me₃Si−Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	



表20

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (℃)
661	2	Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
662	2	2-CH <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
663	2	3-CH₃-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
664	2	4−CH₃ <b>−Ph</b>	2,4-Cl <sub>2</sub>	
665	2	2-F-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
666	2	3-F-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
667	2	4-F-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
668	2	2-CI-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
669	2	3-CI-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
670	2	4-CI-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
671	2	2-Br-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
672	2	3-Br-Ph	2,4–СԼ	
673	2	4-Br-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
674	2	2-CF <sub>3</sub> -Ph	2,4 <b>-</b> Cl <sub>2</sub>	
675	2	3-CF <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
676	2	4-CF <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
677	2	2-OCH₃-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
678	2	3-OCH₃-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
679	2	4-OCH <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
680	2	4-tBu-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
681	2	2-OPh-Ph	2,4-Ci <sub>2</sub>	
682	2	3-OPh-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
683	2	4-OPh-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
684	2	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
685	2	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
686	2	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
687	2	2-CF3,3-Cl-Ph	2,4-CL	
688	2	3-CF3,4-CI-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
689	2	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2,4-СԼ	
690	2	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
691	2	α-Naph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
692	2	β-Naph	2,4-Cl <sub>2</sub>	
693	2	4-Me₃Si-Ph	2,4-Cl <sub>2</sub>	

以下の実施例7~9は下記式で示される化合物に関する:



#### 実施例7

化合物 6 9 7 (式中、nは0、Arは4-メチルフェニル、Xは水素)の合成 ジ (4-メチル) -フェニルボロン酸エタノールアミンエステル3.04g (0.012mol)と8-オキシキノリン2.61g (0.018mol)を化合物 1 の合成法と同様 に反応、処理し白色結晶の化合物 6 9 7を3.28g (収率81%) 得た。

融点:203~205℃

# 10 実施例8

5

15

20

化合物 7 0 8 (式中、nは0、Arは3-トリフルオロメチルフェニル、Xは水素) の合成

ジ (3-トリフロロメチル) -フェニルボロン酸エタノールアミンエステル 2.77 g (0.012mol)と8-オキシキノリン2.61g (0.018mol)を化合物1の合成法と同様に反応、処理し白色結晶の化合物708を4.31g (収率80.8%) 得た。
融点:130~132℃

#### 実施例9

化合物 7 2 4 (式中、nは0、Arはαーナフチル、Xは水素)の合成 ジーαーナフチルボロン酸エタノールアミンエステル3.90 g (0.012mol)と8ー オキシキノリン2.61g(0.018mol)を化合物 1 の合成法と同様に反応、処理し白色 結晶の化合物 7 2 4 を4.11g (収率86.3%) 得た。

融点:225~226℃

上記実施例 7  $\sim$  9 を参考にすれば、以下の表 2 1  $\sim$  3 2 中に示される化合物を 製することができる。

表21

۰			
٠	ı	ı	

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (°C)
694	0	Ph	H	206-207
695	0	2-CH <sub>3</sub> -Ph	н	189-191
696	0	3−CH₃−Ph	Н	165-167
697	0	4-CH <sub>3</sub> -Ph	Н	203-205
698	0	2-F-Ph	Н	
69 <del>9</del>	0	3-F-Ph	Н	
700	0	4-F-Ph	Н	167-169
701	0	2-CI-Ph	Н	
702	0	3-CI-Ph	н	
703	0	4-CI-Ph	Н	181-182
704	0	2-Br-Ph	Н	
705	0	3-Br-Ph	Н	
706	0	4-Br-Ph	Н	
707	0	2-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	
708	0	- 3-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	130–132
709	0	4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	
710	0	2-OCH <sub>3</sub> -Ph	Н	199-200
711	0	3-OCH <sub>3</sub> -Ph	н	
712	0	4-OCH <sub>3</sub> -Ph	Н	212-214
713	0	4-tBu-Ph	Н	
714	0	2-OPh-Ph	Н	
715	0	3OPhPh	Н	
716	0	4-OPh-Ph	Н	
717	0	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	Н	
718	0	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	. Н	
719	0	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	
720	0	2-CF3,3-CI-Ph	Н	
721	0	3-CF3,4-CI-Ph	Н	
722	0	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	н	
723	0	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	
724	0	α-Naph	Н	225-226
725	0	β -Naph	Н	
726	0	4− Me₃Si−Ph	н	
,	-	3		

表 2 2

化合物 No.	, <b>n</b>	Ar	Х	融点 (°C)
727	1	Ph	н	
728	1	2−CH₃−Ph	Н	
729	1	3-CH₃-Ph	Н	
730	1	4−CH₃−Ph	Н	
731	1	2-F-Ph	Н	
732	1	3-F-Ph	Н	
733	1	4-F-Ph	Н	
734	1	2-CI-Ph	H.	
735	1	3-CI-Ph	Н	
736	1	4-CI-Ph	Н	
737	1	2-Br-Ph	Н	
738	1	3-Br-Ph	Н	
739	1	4-Br-Ph	Н	
740	1	2−CF₃−Ph	Н	
741	1	3−CF₃−Ph	н	
742	1	4−CF₃−Ph	Н	
743	1	2-OCH₃-Ph	Н	
744	1	3-OCH₃-Ph	Н	
745	1	4-OCH <sub>3</sub> -Ph	Н	
746	1	4-tBu-Ph	н	
747	1	2-OPh-Ph	Н	•
748	1	3-OPh-Ph	Н	
749	ĺ	4-OPh-Ph	н	
750	1	2,4–CԼ–Ph	Н	
751	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	Н	
752	1	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	H	
753	1	2-CF3,3-CI-Ph	н	
754	1	3-CF3,4-CI-Ph	Н	
755	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	
756	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	Н	
757	1	α−Naph	Н	
758	1	β −Naph	Н	
759	1	4− Me₃Si−Ph	Н	



表23

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (℃)
760	0	Ph	5-CI	
761	0	2−CH₃−Ph	5-CI	
762	0	3−CH₃ <b>−Ph</b>	5-CI	
763	0	4-CH₃-Ph	5-CI	
764	0	2-F-Ph	5-CI	
765	0	3-F-Ph	5-CI	
766	0	4-F-Ph	5-CI	
767	0	2-Cl-Ph	5-CI	
768	0	3-C⊢Ph	5-CI	
769	0	4-CI-Ph	5-CI	
770	0	2-Br-Ph	5-CI	
771	0	3-Br-Ph	5-CI	
772	0	4-Br-Ph	5-CI	
773	0	2-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
774	0	3−CF₃−Ph	5-CI	
775	0	4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
776	0	2−OCH₃−Ph	5-CI	
777	0	3-OCH₃-Ph	5-CI	
778	0	4−OCH₃−Ph	5-CI	
779	0	4-tBu-Ph	5-CI	
780	0	2-OPh-Ph	5-CI	
781	0	3-OPh-Ph	5-CI	
782	0	4-OPh-Ph	5-Cl	
783	0	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5-CI	
784	0	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5-CI	
785	0	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
786	0	2-CF3,3-CI-Ph	5-CI	
787	0	3-CF3,4-CI-Ph	5-CI	
788	0	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
789	0	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-Cl	
790	0	α−Naph	5-CI	
791	0	β −Naph	5-CI	
792	0	4− Me₃Si−Ph	5-CI	



表24

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (℃)
793	1	Ph	5-CI	
794	1	2−CH₃−Ph	5-CI	
795	1	3-CH <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
796	1	4−CH₃−Ph	5-CI	
797	1	2-F-Ph	5-CI	
798	1	3-F-Ph	5-Cl	
799	1	4-F-Ph	5-CI	
800	1	2-CI-Ph	5-CI	
801	1	3-CI-Ph	5-CI	
802	1	4-CI-Ph	5-CI	
803	1	2-Br-Ph	5-CI	
804	1	3-Br-Ph	5-CI	
805	1	4-Br-Ph	5-CI	
806	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
807	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
808	1	4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
809	1	2−OCH₃−Ph	5-CI	
810	1	3-OCH₃-Ph	5-CI	
811	1	4-OCH <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
812	1	4-tBu-Ph	5-CI	
813	1	2-OPh-Ph	5-CI	
814	1	3-OPh-Ph	5-CI	
815	1	4-OPh-Ph	5-CI	
816	1	2,4–Cl <sub>2</sub> –Ph	5-CI	
817	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5-CI	
818	1	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
819	1	2-CF3,3-CI-Ph	5-CI	
820	1	3-CF3,4-CI-Ph	5-CI	
821	1	3-CI,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
822	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-CI	
823	1	α−Naph	5-CI	
824	1	β −Naph	5-CI	
825	1	4− Me₃Si−Ph	5-CI	

表25

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (℃)
826	0	Ph	7-Cl	
827	0	2−CH₃−Ph	7-CI	
828	0	3-CH <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
829	0	4-CH <sub>3</sub> -Ph	7-CI	•
830	0	2-F-Ph	7-CI	
831	0	3-F-Ph	7-CI	
832	0	4-F-Ph	7-CI	
833	0	2-CI-Ph	7-CI	
834	0	3-CI-Ph	7-CI	
835	0	4-CI-Ph	7-CI	
836	0	2-Br-Ph	7-CI	
837	0	3-Br-Ph	7-CI	
838	0	4-Br-Ph	7-CI	
839	0	2-CF <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
840	0	3-CF <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
841	0	4-CF <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
842	0	2-OCH₃-Ph	7-CI	
843	0	3-OCH₃-Ph	7-CI	
844	0	4-OCH <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
845	0	4-tBu-Ph	7-CI	
846	0	2-OPh-Ph	7-CI	
847	0	3-OPh-Ph	7-CI	
848	0	4-OPh-Ph	7-CI	
849	0	2,4Cl <sub>2</sub> Ph	7-CI	
850	0	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	7-CI	
851	0	2-CI,4-CF <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
852	0	2-CF3,3-CI-Ph	7-CI	
853	0	3-CF3,4-CI-Ph	7-CI	
854	0	3-CI,4-CF <sub>3</sub> -Ph	7-Cl	
855	0	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
856	0	α−Naph	7-CI	
857	0	β −Naph	7-CI	
858	0	4− Me₃Si−Ph	7-CI	



表26

化合物 No.	n	Ar	Х	融点 (℃)
859	1	Ph	7-Cl	
860	1	2−CH₃−Ph	7-CI	
861	1	3−CH₃−Ph	7-CI	
862	1	4−CH₃−Ph	7-CI	
863	1	2-F-Ph	7-CI	
864	1	3-F-Ph	7-CI	
865	1	4-F-Ph	7-CI	
866	1	2-CI-Ph	7-CI	
867	1	3-CI-Ph	7-CI	
868	1	4-CI-Ph	7-CI	
869	1	2-Br-Ph	7-CI	
870	1	3-Br-Ph	7-CI	
871	1	4-Br-Ph	7-CI	
872	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
873	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
874	1	4-CF <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
875	1	2−OCH₃ <b>−Ph</b>	7-CI	
876	1	3−OCH₃−Ph	7-CI	
877	1	-4−OCH₃−Ph	7-CI	
878	1	4-tBu-Ph	7-CI	
879	1	2-OPh-Ph	7-CI	
880	1	3-OPh-Ph	7-CI	
881	1	4-OPh-Ph	7-CI	
882	1	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	7-CI	
883	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	7-CI	
884	1	$2$ -Cl,4-CF $_{a}$ -Ph	7-CI	
885	1	2-CF3,3-CI-Ph	7-CI	
886	1	3-CF3,4-CI-Ph	7-CI	
887	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
888	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	7-CI	
889	1	α −Naph	7-CI	
890	1	β −Naph	7-CI	
891	1	4− Me₃Si−Ph	7-CI	



表27

		_		=1 = (0=)
化合物 No.	n_	Ar	X	融点 (℃)
892	0	Ph	2-CH <sub>3</sub>	
893	0	2−CH₃−Ph	2-CH <sub>3</sub>	
894	0	3−CH <sub>3</sub> <b>-</b> Ph	2−CH₃	
<b>89</b> 5	0	4−CH₃−Ph	2−CH₃	
896	0	2-F-Ph	2−CH <sub>3</sub>	
897	0	3-F-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
898	0	4-F-Ph	2−CH <sub>3</sub>	
899	0	2-CI-Ph	2-CH3	
900	0	3-CI-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
901	0	4-CI-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
902	0	2-Br-Ph	2-CH₃	
903	0	3-Br-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
904	0	4-Br-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
905	0	2-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CH <sub>3</sub>	
906	0	3−CF <sub>3</sub> −Ph	2−CH₃	
907	0	4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CH <sub>3</sub>	
908	0	2-OCH <sub>3</sub> -Ph	2-CH₃	
909	0	3-OCH <sub>3</sub> -Ph	2-CH <sub>3</sub>	
910	0	4-OCH₃-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
911	0	4-tBu-Ph	2−CH₃	
912	0	2-OPh-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
913	0	3-OPh-Ph	2−CH₃	
914	0	4-OPh-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
915	0	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	2-CH <sub>3</sub>	
916	0	3,4-Cl₂-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
917	0	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CH₃	
918	0	2-CF3,3-CI-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
919	0	3-CF3,4-CI-Ph	2−CH₃	
920	0	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CH <sub>3</sub>	
921	0	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CH <sub>3</sub>	
922	0	α−Naph	2-CH3	
923	0	β −Naph	2-CH <sub>3</sub>	
924	0	4− Me₃Si−Ph	2-CH₃	

表28

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (℃)
925	2	Ph	2-CH <sub>3</sub>	
926	2	2−CH₃ <b>−</b> Ph	2-CH <sub>3</sub>	
927	2	3-CH₃-Ph	2−CH₃	
928	2	4−CH₃−Ph	2-CH₃	
929	2	2-F-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
930	2	3-F-Ph	2~CH₃	
931	2	4-F-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
932	2	2-CI-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
933	2	3-CI-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
934	2	4-CI-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
935	2	2-Br-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
936	2	3-Br-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
937	2	4-B <del>r-Ph</del>	2−CH₃	,
938	2	2-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CH₃	
939	2	3−CF₃−Ph	2−CH₃	
940	2	4-CF <sub>3</sub> -Ph	2−CH₃	
941	2	2-OCH₃-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
942	2	3-OCH₃-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
943	2	4-OCH₃-Ph	2−CH₃	
944	2	4-tBu-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
945	2	2-OPh-Ph	2−CH₃	
946	2	3-OPh-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
947	2	4-OPh-Ph	2−CH₃	
948	2	2,4−Cl₂−Ph	2-CH₃	
949	2	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	2-CH <sub>3</sub>	
950	2	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CH <sub>3</sub>	
951	2	2-CF3,3-CI-Ph	2-CH <sub>3</sub>	
952	2	3-CF3,4-CI-Ph	2-CH₃	
953	2	3-CI,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CH <sub>3</sub>	
954	2	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	2-CH₃	
955	2	α −Naph	2-CH₃	
956	2	β-Naph	2−CH₃	
957	2	4− Me₃Si−Ph	2-CH <sub>3</sub>	



表29

化合物 No.	n	Ar	Х	融点 (℃)
958	0	Ph	5-SO₃H	
959	0	2−CH₃−Ph	5−SO₃H	
960	0	3−CH <sub>3</sub> −Ph	5−SO₃H	
961	0	4-CH <sub>3</sub> -Ph	5-SO₃H	
962	0	2-F-Ph	5-SO₃H	
963	0	3-F-Ph	5-S <b>0₃</b> H	
964	0	4-F-Ph	5-SO₃H	
965	0	2-CI-Ph	5-SO₃H	
966	0	3-CI-Ph	5-SO₃H	
967	0	4-CI-Ph	5−SO₃H	
968	0	2-Br-Ph	5−SO₃H	
969	0	3-Br-Ph	5−SO₃H	
970	0	4-Br-Ph	5-SO₃H	
971	0	2−CF₃−Ph	5-SO₃H	
972	0	3−CF <sub>3</sub> −Ph	5−SO₃H	
973	0	4−CF₃−Ph	5-SO₃H	
974	0	2-OCH <sub>3</sub> -Ph	5-SO₃H	
975	0	3−OCH <sub>3</sub> −Ph	5−SO₃H	
976	0	4−OCH₃−Ph	5−SO₃H	
977	0	4-tBu-Ph	5−SO₃H	
978	0	2-OPh-Ph	5-SO₃H	
979	0	3-OPh-Ph	5−SO₃H	
980	0	4-OPh-Ph	5-SO₃H	
981	0	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5−SO₃H	
982	0	3,4-Cl₂-Ph	5−SO₃H	
983	0	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5−SO₃H	
984	0	2-CF3,3-CH-Ph	5-SO₃H	
985	0	3-CF3,4-CI-Ph	5−SO₃H	
986	0	3-Cl,4-CF₃-Ph	5-SO₃H	
987	0	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5−SO₃H	
988	0	α−Naph	5−SO₃H	
989	0	β −Naph	5−SO₃H	I
990	0	4− Me₃Si <del>-</del> Ph	5-SO₃⊦	ł

表30

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (°C)
991	0	Ph	5-SO₃H	
992	0	2-CH <sub>3</sub> -Ph	5−SO₃H	
993	0	3−CH₃ <b>−Ph</b>	5-SO₃H	
994	0	4-CH <sub>3</sub> -Ph	5-SO₃H	
995	0	2-F-Ph	5-SO₃H	
996	0	3-F-Ph	5-S0₃H	
997	0	4-F-Ph	5-SO₃H	
998	0	2-CI-Ph	5-SO₃H	
999	0	3-CI-Ph	5−SO₃H	
1000	0	4-CHPh	5-SO₃H	
1001	0	2-Br-Ph	5-SO₃H	
1002	0	3-Br-Ph	5-SO₃H	
1003	0	4-Br-Ph	5-SO <sub>3</sub> H	
1004	0	2-CF <sub>3</sub> -Ph	5-SO₃H	
1005	0	3−CF₃−Ph	5−SO₃H	
1006	0	4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-SO₃H	
1007	0	2-OCH <sub>3</sub> -Ph	5−SO₃H	
1008	0	3−0CH₃−₽ħ	5-SO₃H	
1 <b>009</b>	0	4−OCH₃ <b>−Ph</b>	5-SO₃H	
1010	0	4-tBu-Ph	5–SO₃H	
1011	0	2-OPh-Ph	5-SO₃H	
1012	0	3-OPh-Ph	5-SO₃H	
1013	0	4-OPh-Ph	5-SO₃H	
1014	0	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5−SO₃H	
1015	0	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5-SO₃H	
1016	0	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-SO₃H	
1017	0	2-CF3,3-CI-Ph	5-SO₃H	
1018	0	3-CF3,4-CI-Ph	5-SO₃H	
1019	0	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-SO₃H	
1020	0	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5-SO₃H	
1021	0	α −Naph	5-SO₃H	
1022	0	β −Naph	5-SO₃H	
1023	0	4− Me₃Si−Ph	5-SO₃H	



表31

化合物 No.	n	Ar	X	融点 (℃)
1024	0	Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1025	0	2−CH₃−Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1026	0	3−CH₃−Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1027	0	4−CH₃−Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1028	0	2-F-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1029	0	3-F-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1030	0	4-F-Ph '	5,7−Cl₂	
1031	0	2-CI-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1032	0	3-CI-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1033	0	4-CI-Ph	5,7−Cl₂	
1034	0	2-Br-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1035	0	3-Br-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1036	0	4-Br-Ph	5,7−Cl₂	
1037	0	2-CF <sub>3</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1 <b>038</b>	0	3-CF₃-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1039	0	4−CF₃−Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1040	0	2-OCH₃-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1041	0	3-OCH <sub>3</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1042	0	4-OCH <sub>3</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1043	0	4-tBu-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1044	0	2-OPh-Ph	5,7−Cl₂	
1045	0	3-OPh-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1046	0	4-OPh-Ph	5,7−Cl <sub>2</sub>	
1047	0	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1048	0	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5,7−Cl₂	
1049	0	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5,7−Cl₂	
1050	0	2-CF3,3-CI-Ph	5,7~Cl <sub>2</sub>	
1051	0	3-CF3,4-CI-Ph	5,7−Cl₂	
1052	0	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1053	0	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1054	0	α−Naph	5,7-CL	
1055	0	β −Naph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1056	0	4−Me₃Si−Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	

表32

化合物 No	n	Ar	X	融点 (°C)
1057	1	Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1058	1	2−CH₃−Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1059	1	3−CH₃−Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1060	1	4−CH₃−Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1061	1	2-F-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1062	1	3-F-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
10 <b>6</b> 3	1	4-F-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1064	1	2-CI-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1065	1	3-CI-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1066	1	4-CI-Ph	5,7−Cl₂	
10 <b>67</b>	1	2-Br-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1068	1	3-Br-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1069	1	4-Br-Ph	5,7−Cl <sub>2</sub>	
1070	1	2-CF <sub>3</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1071	1	3-CF <sub>3</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1072	1	4-CF <sub>3</sub> -Ph	5,7Cl <sub>2</sub>	
1073	1	2-OCH <sub>3</sub> -Ph	5,7-CL	
1074	1	3−OCH₃−Ph	5,7Cl <sub>2</sub>	
1075	1	4-OCH₃-Ph	5,7–СԼ	
1076	1	4-tBu-Ph	5,7-CL	
1077	1	2-OPh-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1078	<u>.</u> 1	3-OPh-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
10 <b>79</b>	1	4-OPh-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1080	1	2,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1081	1	3,4-Cl <sub>2</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1082	1	2-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1083	1	2-CF3,3-CI-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1084	1	3-CF3,4-CI-Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1085	1	3-Cl,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1086	1	3-CF3,4-CF <sub>3</sub> -Ph	5,7−Cl₂	
1087	1	α−Naph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1088	1	β −Naph	5,7-Cl <sub>2</sub>	
1089	1	4−Me₃Si−Ph	5,7-CL	

本発明化合物は、それぞれの分野でよく知られた方法に従って製剤化して家禽 用コクシジウム予防剤および治療剤とすることができる。即ち、本発明の化合物 を、単味または通常この種の薬剤に使用される適当な担体と共に、場合により賦 形剤、崩壊剤、滑沢剤コーティング等を用いて、散剤、粒剤、溶液、懸濁液、プ

10

25

レミックス、カプセル、乳剤、錠剤等の剤型に調製することができる。

本発明の製剤に用いられる担体は通常、家禽の飼料または飲水に添加できるものであれば、特に制限されないが、水、乳糖、ショ糖、タルク、コロイド状シリカ、ペクチン、小麦粉、米ぬか、トウモロコシ粉、大豆、油粕、ひきわり澱粉、その他市販の家禽用飼料等が例示される。

本発明化合物の投与量は、飼料に添加して使用する場合には、一般に家禽飼料中に、少なくとも原体換算で0.1~500ppm、好ましくは0.5~100ppmの濃度になるように配合すればよい。また、飲料水に添加して使用する場合には、飲料水中の本発明化合物の濃度は上記飼料中の濃度の約半分で充分な効果を示すことができる。

さらに、本発明の化合物は、既知家禽用抗コクシジウム剤、寄生虫駆除剤、感 染症予防剤または成長促進剤等を含む動物用医薬品と併用することもできる。

#### 試驗例

15 以下に示す試験例により、本発明化合物の抗コクシジウム活性を証明した。 本発明の家禽用抗コクシジウム剤のインビトロ (in vitro) 試験は下記のよう にして行った。

#### 試験例1

20 ニワトリ腎臓 (CK) 培養細胞におけるコクシジウムのインビトロ (in vitro)増殖 抑制活性

#### 1. 細胞の処置

公知の方法によってSPFヒナから無菌的に腎臓を採材、トリプシン消化し細胞を洗浄、細胞数を調整後、CO₂インキュベータで37℃、72時間培養し単層細胞を得た。単層細胞に所定濃度に希釈した被検化合物および人工脱殻したアイメリア・テネラのスポロゾイトを接種、40℃、48時間培養した。培養後の細胞は、アルコール固定、ギムザ染色をし、以下観察をした。

#### 2. 観察および判定

倒立顕微鏡下においてニワトリ腎臓細胞質内で分裂、増殖した第1代シゾント

(成熟および未成熟)を観察、そのシゾント数から無処理スポロゾイト接種対照群に対する原虫の増殖抑制率を求めた。

また、同時に細胞毒性 (CPE) も観察し、 (-) ~ (+++) の4段階評価を行った: -:無処理対照と差なし、+:軽度の変化、++:中度の変化、+++:完全に細胞が脱落 (原虫の観察は不能)。

得られた結果を以下の表33に示す。

#### 試験例2

ニワトリヒナにおけるコクシジウム症予防・治療効果のインビボ (in vivo) 判

10 定

5

本発明化合物のアイメリア・テネラに対する有効性(抗コクシジウム効果) を200ppmまたは400ppm飼料添加連続投与において検討した。

7~10日令の白色レグホンのヒナ3羽を1群とし、被検化合物を添加した飼料を投与した。投与開始2日目にアイメリア・テネラの胞子形成オーシストを、

15 一羽あたり50,000個感染させた。被検化合物は9日間連続投与し、その間 の血便排泄程度、生存率、相対増体率を観察し、感染8日目に剖検して盲腸病変 を観察し、盲腸病変値を算出した。

本試験の判定基準は次の通りである。

#### 相対增体率:

20 試験群の体重増加量÷無感染対照群の体重増加量×100(%)で表示。 血便の排泄:

試験期間中に排泄される血便の排泄程度を以下の4段階で評価。表中、「d」はオーシスト投与後の日数を表す。

- :血便排泄を認めない。

25 + : 軽度の血便排泄を認める。

++:中度の血便排泄を認める。

+++:感染対照群と同程度の血便排泄を認める。

#### 盲腸病変値:

メルク(Merck)の検定法による。

生存したヒナを感染8日後に剖検し、盲腸病変を肉眼的に観察し、その病変程度を0~4に分けて(病変なしを0、重度のものを4とし)その間の強度を測定し、5羽分の平均値で表す。

試験結果を、未処置感染対照群および未処置無感染対照群と比較して表33に 示す。

表33

5

in vi	tro抗原虫	in vivo抗コケシンウム効果(Etenelle)									
	1	投与量	相対増 血便の排泄			斃死数	OPG値	TH			
Comp.No	10	1.0	0.1	(ppm in	体重率	4	5	6d	S		病変體
•	% (CPE)	% (CPE)	% (CPE)	feed)	(%)						(6d)
1	<0 (-)	0.2 (-)	<0 (-)			-	·				
694	(+++)	1 2.5(-)	<0 (-)								
199	39.6(-)	<0 (-)	<0 (-)								
232	32.2(-)	0.9(-)	8.0(-)								
31	8 <b>9</b> .7(-)	0 (-)	<0 (-)	400	66.8	±	+++	++	0/3	(測定せず)	4.0
724	(+++)	100 (-)	<0 (-)	400	58.9	±	+++	++	0/3		4.0
229	77.0(~)	<0 (-)	<0 (-)	400	56.5	+	+++	++	0/3		4.0
262	60.4(-)	0.9(-)	<0(-)	400	53.8	±	+++	+++	0/3	-	4.0
2	<0 (-)	<0(-)	<0 (-)								
695	(+++)	(+++)	<0 (-)	400	81.5	+	+++	+++	0/3	-	3.7
200	<0 (-)	<0(-)	<0 (-)	1							
233	<0 (-)	<0(-)	<0 (-)								
3	19.3(-)	<0(-)	<0 (-)								
696	(+++)	90.7(+)	30.5(~)	400	61.5	+	+++	++	1/3	•	4.0
201	71.3(-)	<0(-)	<0 (-)	400	71.8	+	+++	++	1/3	•	4.0
4	<0 (-)	<0(-)	<0 (-)	Ì							
697	(+++)	65.1(±)	<0 (-)	400	76.9	±	+++	+++	1/3	u	3.7
202	44.2(-)	<0(-)	<0 (-)								
710	(+++)	<0(-)	<0 (-)								
215	4.5(-)	<0(-)	1.8(~)								
19	<0 (-)	< 0(-)	<0 (-)	İ							
712	(+++)	28.8(-)	<0 (-)								
217	14.5(~)	<0(-)	<0 (-)								
250	<0 (-)	2.4(-)	<0 (-)	ł							
703	(+++)	<0(-)	<0 (-)	1							
208	17.2(-)	<0(-)	1.8 (-)								
241	14.0(-)	<0(-)	<0 (-)								
10	100 (+)	121(-)	<0 (-)	400	82.5	_	_	_	0/3	*	0.0(H
15	99.6(+)	<0 (-)	<0(-)	200	25.7	+	+++	++	0/3	•	4.0
708	(+++)	94.7(++)	16,6(-)	400	424	+	++	+++	0/3	•	4.0
213	100 (+)	13.0(-)	<0 (-)	400	57.4	±	++	++	0/3		3.7
246	100 (+)	14.8 (-)	<0(-)	400	82.5	_	+	++	0/3	#	3.3(S
7	<0(-)	<0(-)	<0(-)								
, 700	(+++)	99.8 (++)		1							
205	33.2(±)	<0 (-)	<0(-)	1							
238	27.1(±)	<0(-)	<0(-)								

結果: 化合物10および化合物246等に明らかな臨床症状、相対増体率およ

び盲腸病変値等の改善が認められた。特に、化合物10は血便の排泄を全く認め ず盲腸も正常で感染の所見を全く認めなった。

## 試験例3

10

15

20

5 化合物10についてのさらなるインビボ (in vivo) 試験

試験例1および2により良好な成績を示した化合物10について、さらに詳細にインビボ試験を行った。

即ち、試験例2と同様の手法により、化合物10のプロイラーヒナにおけるア イメリア・テネラおよびアイメリア・アセルブリーナに対する有効性を調べた。

なお、ここでは感染6日目の糞便1g当たりに存在するオーシスト数であるOPG値も測定した。OPG値の測定方法は、糞便を採取しよく混和し、その2gを蒸留水を用いて20倍に希釈し、フックスローゼンタール計算盤を用いてカウントし、単位g当たりのOPG値を算出した。OPG値はその多少によってその後の感染の程度がある程度推定できる。OPG値が高くなるに従いより重篤な症状となるのが一般である。

得られた結果を表34および表35に示す。

表34 アイメリア・テネラに対する抗コケシジウム効果(プロイラーヒナ)

Comp.No	投与量	相対増体率	血便の排泄			世	斃死數	OPG値		盲腸	判定
	(ppm in feed)	(-1~8d) %	4	5	6	7d	(/)	6d	7d	病変値 (8d)	(×~⊚)
	200	70.2(T)		_	_	_	0/3	0	0	0	<b>⊚</b> (T)*
化合物10	100	101.0	-	+	+	土	0/3	1.0x10 <sup>5</sup>	6.3x10 <sup>3</sup>	1.7*	Δ *
	50	54.8	+	+++	++	+	0/3	2.9x105	9.8x104	4.0	×
	25	65.0	+	+++	++	-	0/3	1.3x10 <sup>5</sup>	4.3x10 <sup>4</sup>	4.0	×
感染対照	0	49.0	++	+++	++	±	1/3	1.9x10 <sup>5</sup>	1.3x10 <sup>5</sup>	4.0	
正常対照	0	100	_	-	_	-	0/3	0	0	0	

\* 下痢症状(+)

表35

アイメリア・アセルブリーナに対する抗コクシジウム効果(プロイラーヒナ)

	投与量	相対增体率	粘剂	変便の	排泄	斃死数	OP	G値	判定
Comp.No	(ppm in feed)		3	4	5d	(/)	4d	5d	(×~⊚)
化合物10		82.3(T)	-	-	_	0/3	0	0	⊚(T)*
10 12 12	100	80.6	-	+	++	0/3	6.6x10°	2.8x10°	<b>A</b> *
	50	67.8	-	++	+++	0/3	5.9x10°	1.7x10°	×
•	25	51.6	-	++	+++	0/3	1.9x10 <sup>7</sup>	6.2x10 <sup>a</sup>	×
感染対照	0	54.9	-	++	+++	0/3	1.7x10 <sup>7</sup>	7.5x10 <sup>6</sup>	
正常対照	0	100	-	-	-	0/3	0	0	

\* 下痢症状(+)

5 結果:アイメリア・テネラおよびアイメリア・アセルブリーナ両種に対して飼料中100ppm投与で明らかな臨床症状、相対増体率および盲腸病変値(アイメリア・テネラのみ)の改善が認められ、化合物10が優れた抗コクシジウム効果を有することが確認された。

## 発明の効果

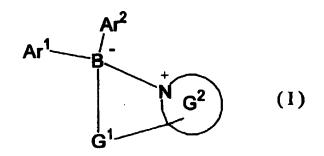
10 本発明化合物は、上記試験例から明らかなように、コクシジウムを感染させた ニワトリヒナにおいて、相対増体率減少の抑制、血便排泄の抑制、オーシスト個 数 (O. P. G.) の減少および盲腸病変値の改善等の強い抗コクシジム活性を 示す。また、本発明化合物は、死亡個体のデータからも明らかなように低毒性で あるので、ニワトリをはじめ、七面鳥、アヒル等の家禽類およびウシ、ブタ等の 家畜類のコクシジウム症に対する予防および治療剤として有用である。

10

15

#### 請求の範囲

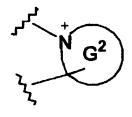
# 1. 一般式(I):



[式中、Ar¹およびAr²はそれぞれ独立して、置換されていてもよい環式基;

 $G^1$ は、式:-A-、-A-CR $^1$ R $^2-$ または-A-CR $^3$ R $^4-$ CR $^5$ R $^6-$ で表される基(式中、Aは酸素原子または硫黄原子、 $R^1\sim$ R $^6$ はそれぞれ同一または異なって水素原子、nロゲン原子、ヒドロキシ基、置換されていてもよい脂肪族炭化水素基、-O-(置換されていてもよい脂肪族炭化水素基)、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよいスルホ基、もしくは置換されていてもよいアリール基であるか、または $R^1$ と $R^2$ 、 $R^3$ と $R^4$ および/もしくは $R^5$ と $R^6$ が一緒になってオキソ、置換されていてもよいメチレンもしくは置換されていてもよいイミノを形成する);

式:



で示される基は置換されていてもよいアザ環式基;

ただし、 $B^-$ 、 $G^1$ および $G^2$ から構成される環のうち最小環は5 員環または6 20 員環であるものとする]

で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有する動物(ヒト

を除く)用医薬組成物。

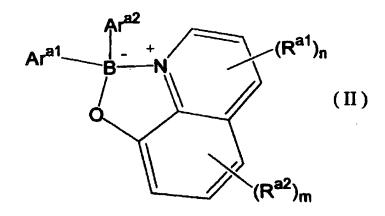
2. 一般式 (I) 中、 $Ar^1$ および $Ar^2$ が同一であり、ともに置換されていてもよいアリール基である請求項1記載の医薬組成物。

3. 一般式(I)中、G¹が式:-O-、-O-CR¹R²-または-O-CR³R⁴-CR⁵R⁶-で表される基(式中、R¹~R⁶はそれぞれ同一または異なって水素原子、ハロゲン原子、ヒドロキシ基、置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよい低級アルケニル基、置換されていてもよい低級アルキルオキシ基、または置換されていてもよい低級アルケニルオキシ基)である請求項1または2記載の医薬組成物。

4. 一般式 (I) [式中、各記号の定義は請求項1と同義] で表される化合物 もしくはその塩またはそれらの水和物を含有する抗原虫剤。

5. 一般式 (I) [式中、各記号の定義は請求項1と同義] で表される化合物 もしくはその塩またはそれらの水和物を含有する抗コクシジウム剤。

## 6. 一般式 (II):



15

20

5

10

「式中、Ar \*1は、置換されていてもよいアリール基;

Ar<sup>2</sup>は置換されていてもよい縮合アリール基:

R\*1およびR\*2はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルケニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換され

10

15

20

ていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよいスルホ基、または置換されていてもよいアリール基;

nおよびmは同一または異なって0~3のいずれかの整数を示す。

で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

#### 7. 一般式(III):

$$Ar^{b1}$$
 $B$ 
 $R^{b2}$ 
 $R^{b2}$ 
 $R^{b2}$ 
 $R^{b2}$ 

[式中、Ar<sup>b1</sup>およびAr<sup>b2</sup>は同一または異なって置換されていてもよいアリール基;

R<sup>b1</sup>およびR<sup>b2</sup>はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルケニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよいスルホ基、もしくは置換されていてもよいアリール基であるか、またはR<sup>b1</sup>とR<sup>b2</sup>が一緒になってオキソ、置換されていてもよいメチレンもしくは置換されていてもよいイミノを形成する;

R<sup>b3</sup>はそれぞれ独立して、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル 基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていて もよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ

10

20

基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルケニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアルホ基、または置換されていてもよいアリール基であるか、または隣接する基と一緒になって縮合環を形成していてもよい;

pは0~4のいずれかの整数を示す。

ただし、pが 0、 $R^{b1}$ および $R^{b2}$ がともに水素ならびにA  $r^{b1}$ およびA  $r^{b2}$ がハロゲン原子または低級アルキル基によって置換されているフェニルであるとき、A  $r^{b1}$ およびA  $r^{b2}$ における該フェニルはハロゲン原子および低級アルキル基以外の置換基によってさらに置換されているものとする。] で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

# 8. 一般式 (IV):

$$Ar^{c1}$$
 $R^{c3}$ 
 $R^{c3}$ 
 $R^{c3}$ 
 $R^{c3}$ 
 $R^{c3}$ 
 $R^{c3}$ 
 $R^{c3}$ 
 $R^{c3}$ 
 $R^{c3}$ 

[式中、 $A r^{c1}$ および $A r^{c2}$ はそれぞれ独立して、置換されていてもよい環式 基;

R°1およびR°2はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルケニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアリール基であるか、またはてもよいスルホ基、もしくは置換されていてもよいアリール基であるか、または

10

15

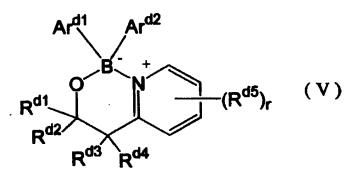
20

R<sup>c1</sup>とR<sup>c2</sup>が一緒になってオキソ、置換されていてもよいメチレンもしくは置 ぬされていてもよいイミノを形成する;

R<sup>c3</sup>はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルカニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアメルホ基、もしくは置換されていてもよいアリール基であるか、または隣接する基と一緒になって縮合環を形成していてもよい;

R°は水素原子または低級アルキルを示す] で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

#### 9. 一般式(V):



[式中、Ar<sup>d1</sup>およびAr<sup>d2</sup>は同一または異なって置換されていてもよいアリール基:

R<sup>d1</sup>、R<sup>d2</sup>、R<sup>d3</sup>およびR<sup>d4</sup>はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていてもよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルカニルオキシ基、アシルオキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキルオキシ、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよいアリール基であるか、またはR<sup>d1</sup>とR<sup>d2</sup>および/またはR<sup>d3</sup>とR<sup>d4</sup>が一緒になってオキソ、置換され

15

ていてもよいメチレンもしくは置換されていてもよいイミノを形成する;

R<sup>d5</sup>はそれぞれ独立して、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルケニル 基、ハロゲン化低級アルキル基、ハロゲン化低級アルケニル基、置換されていて もよいアラルキル基、ヒドロキシ基、低級アルコキシ基、低級アルケニルオキシ 基、ハロゲン化低級アルコキシ基、ハロゲン化低級アルケニルオキシ基、アシル オキシ、置換されていてもよいフェニルオキシ、置換されていてもよいアラルキ ルオキシ、置換されていてもよいアミノ基、置換されていてもよいスルホ基、も しくは置換されていてもよいアリール基であるか、または隣接する基と一緒にな って縮合環を形成していてもよい;

10 rは0~4のいずれかの整数を示す。

ただし、rが0、R<sup>d1</sup>、R<sup>d2</sup>、R<sup>d3</sup>およびR<sup>d4</sup>がすべて水素ならびにA r<sup>d1</sup> およびA r<sup>d2</sup>がハロゲン原子または低級アルキル基によって置換されているフェニルであるとき、A r<sup>d1</sup>およびA r<sup>d2</sup>における該フェニルはハロゲン原子および低級アルキル基以外の置換基によってさらに置換されているものとする。] で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

- 10.請求項6から9までのいずれかに記載の化合物を含有する動物(ヒトを除く)用医薬組成物。
  - 11. 請求項6から9までのいずれかに記載の化合物を含有する抗原虫剤。
- 12. 請求項 6 から 9 までのいずれかに記載の化合物を含有する抗コクシジウ 20 ム剤。

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP99/07139

CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER A61K31/69, A61P33/02, C07F5/02 Int.Cl According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) A61K31/69, A61P33/02, C07F5/02 Int.Cl Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) CAPLUS (STN), REGISTRY (STN), MEDLINE (STN), EMBASE (STN) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Relevant to claim No. Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Category\* TRUJILLO, Jose et al. X-ray crystallographic study of 7,8 boroxazolidones obtained from L-ornithine, L-methionine, 1-5,10-12 Y kainic acid and 2,6-pyridinedicarboxylic acid, J. Organomet.Chem., 1998, Vol.571, No.1, pp.21-29, especially, page 22 HOPFL, Herbert et al, Study of cyclic borinates obtained Х frompiperidine- and piperazine alcohols by spectroscopic 1-5,10-12 γ methodsand X-ray crystallography, J. Organomet. Chem., 1998, Vol.553, No.1-2, pp.221-239, especially, pages 222,227 DOROKHOV, V.A. et al, Boron chelate complexes with some Х 1-5,10-12 enaminones and diketones containing pyridine moiety and their mutual transformation in solutions, Izv. Akad. Nauk, Ser. Khim., 1996, No.3, pp.710-714, especially, page 712 Yuan, Guo-Zheng et al, Single site transarylation of 2,2'-Х dimetalized 1,1'-binaphthyl to aminochloroborates and 1-5,10-12 Y synthesis of 2-binaphthyl boron compounds, Youji Huaxue, 1996, Vol.16, No.2, pp.139-144, especially, pages 139,140 Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex. later document published after the international filing date or Special categories of cited documents: document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention earlier document but published on or after the international filing document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive date document which may throw doubts on priority claim(s) or which is step when the document is taken alone cited to establish the publication date of another citation or other document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is special reason (as specified) document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other combined with one or more other such documents, such **"O"** combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed Date of mailing of the international search report Date of the actual completion of the international search 22 February, 2000 (22.02.00) 29 February, 2000 (29.02.00) Authorized officer Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office Telephone No. Facsimile No.

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP99/07139

	tion). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	Relevant to claim No.
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X Y	US, 5348947, A (PATEL, Bomi P.), 20 September, 1994 (20.09.94) (Family: none) the whole document	1-5,10-12
X Y	US, 5348947, A (PATEL, Bomi P.), 20 September, 1994 (20.09.94) (Family: none) the whole document	7 1-5,10-12
X Y	TORRES, Luis Alfonso et al, Rotating-bomb combustion calorimetry and the standard enthalpies of formation of two borinic esters, J. Chem. Thermodyn. Vol.1994, No.26, No.4, pp.337-43, especially, page 338	7,9 1-5,10-12
X Y	FARFAN, Norberto et al, Through-bond modulation of N .fwdarw.B ring formation shown by NMR and x-ray diffraction studies of borate derivatives of pyridyl alcohols, J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2, 1992, No.4, pp.527-32, especially, page 527	7,9 1-5,10-12
X Y	LIU, Xiaolan et al, Structure studies of bis(substituted)-2-(substituted)-8-hydroxyquinolines, Youji Huaxue, 1991, Vol.11, No.4, pp.410-15, especially, pages 412,414	6 1-5,10-12
X Y	SHAN, Zixing et al, Synthesis of aromatic nitrogen-containingheterocyclic derivatives of asymmetric diarylborinic acids, Wuhan Daxue Xuebao, Ziran Kexueban, 1990, No.3, pp.67-72, especially, page 68	6,7 1-5,10-12
X Y	YUAN, Guozheng et al, Ligand substitution reaction of diarylboron chelates, Wuji Huaxue Xuebao, 1990, Vol.6, No.3, pp.314-18, especially, pages 314,315	6 1-5,10-12
X Y	YUAN, Guozheng et al, Studies on antitumor boron compounds. V. Fluorine- and methoxy-substituted diphenylboron chelates with N,O-bidentate ligands, Youji Huaxue, 1989, Vol.9, No.3, pp.226-9, especially, page 227	6 1-5,10-12
X Y	YUAN, Guozheng et al, Boron compounds. XX. Synthesis and conversion of ethanolamine-tri(2-furyl)borane, Youji Huaxue 1987, No.2, pp.146-9, especiallty, page 148	6 1-5,10-12
X Y	MOEHRLE, H. et al, Concurrent reaction of the phenol and the 1,3-dicarbonyl function under Mannich conditions, Pharmazie, 1985, Vol.40, No.11, pp.767-71, especially, Page 767	6 1-5,10-12
X Y	MOEHRLE, H. et al, Reaction of functional epoxycarbonyl compounds opposed to hydrogen chloride, Pharmazie, 1985, Vol.40, No.6, pp.387-93, especially, page 389	1-5,10-12
X Y	MOEHRLE, H. et al, Real structures of drugs seemingly derivedfrom - (8-hydroxyquinol-5-yl)-3-phenylpropane-1, 3-dione, Pharmazie, 1985, Vol.40, No.5, pp.307-11, especially, page 309	1-5,10-12
X Y	LIN, Kai et al, Synthesis and antitumor activity of organyloxy-diarylborane chelates containing quinoline ring, Yiyao Gongye, 1985, Vol.16, No.11, pp.500-2, especially, page 501	1-5,10-12

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP99/07139

egory*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X Y	BAILEY, P.J. et al, Boron-containing antibacterial agents: effects on growth and morphology of bacteria under various culture conditions, Antimicrob. Agents Chemother., 1980, Vol.17, No.4, pp.549-53, especially, Fig.1	6 1-5,10-12
X Y	MOEHRLE, H.et al, Conformation influences during the dehydrogenation of phenolic Mannich bases, Monatsh. Chem., 1974, Vol.105, No.6, pp.1151-63, especially, page 1156	6 1-5,10-12
X Y	TITKOV, Yu.B.et al, Luminescence method for determining molybdenum with hydroxyquinoline and sodium tetraphenylborate, Ukr. Khim. Zh., 1970, Vol.36, No.6, pp.613-15, especially, page 614	6 1-5,10-12
X Y	DOUGLASS, James E.et al, Some bis-amine complexes of boroniumions with bulky substituents of boron, J. Organomet. Chem., 1967, Vol.8, No.3, pp.421-6, especially, page 421	6 1-5,10-12
X Y	DE, 1670494, A (Chemie Grünenthal GmbH), 21 January, 1971 (21.01.71) (Family: none) page 2, line 6 to page 4	1-12
X Y	EP, 969531, A2 (Bayer Aktiengesellschaft), 05 January, 2000 (05.01.00), Par. Nos. [0046] to [0079]; Claim 10 & DE, 19829947, A1	6
		1

#### 国際調査報告

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' A61K31/69, A61P33/02, C07F5/02

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl7 A61K31/69, A61P33/02, C07F5/02

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データペース(データベースの名称、調査に使用した用語)

CAPLUS (STN), REGISTRY (STN), MEDLINE (STN), EMBASE (STN)

ļ	C. 関連すると認められる文献								
	引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号						
	X Y	TRUJILLO, Jose et al. X-ray crystallographic study of boroxazolidones obtained from L-ornithine, L-methionine, kainic acid and 2,6-pyridinedicarboxylic acid, J. Organomet. Chem., 1998, Vol.571, No.1, pp.21-29, 特に、第22ページ	7, 8 1-5, 10-12						
	X Y	HOPFL, Herbert et al, Study of cyclic borinates obtained from piperidine- and piperazine alcohols by spectroscopic methods and X-ray crystallography, J. Organomet. Chem., 1998, Vol. 553, No. 1-2, pp. 221-239, 特に、第222, 227ページ	8 1-5, 10-12						

#### |X| C欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出顧日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献 (理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 論の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 22.02.00 国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

様式PCT/ISA/210 (第2ページ) (1998年7月)

### 国際調査報告

	1 m 1 m 1 m 1 m 1 m 1 m 1 m 1 m 1 m 1 m	
C (続き).	関連すると認められる文献	関連する
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
X Y	DOROKHOV, V. A. et al, Boron chelate complexes with some enaminones and diketones containing pyridine moiety and their mutual transformation in solutions, Izv. Akad. Nauk, Ser. Khim., 1996, No. 3, pp. 710-714, 特に、第712ページ	7 1-5, 10-12
X Y	Yuan, Guo-Zheng et al, Single site transarylation of 2,2'-dimetalized 1,1'-binaphthyl to aminochloroborates and synthesis of 2-binaphthyl boron compounds, Youji Huaxue, 1996, Vol. 16, No. 2, pp. 139-144, 特に、139,140^一文	6 1-5, 10-12
X Y	US, 5348947, A (PATEL, Bomi P.) 20. 9月. 1994 (20. 09. 94) ファミリーなし 文献全体	7 1-5, 10-12 7
X Y	US, 5348947, A (PATEL, Bomi P.) 20. 9月. 1994 (20. 09. 94) ファミリーなし 文献全体	1-5, 10-12 7, 9
X	TORRES, Luis Alfonso et al, Rotating-bomb combustion calorimetry and the standard enthalpies of formation of two borinic esters, J. Chem. Thermodyn. Vol. 1994, No. 26, No. 4, pp. 337-43, 特に、第338ページ	1-5, 10-12
X Y	FARFAN, Norberto et al, Through-bond modulation of N .fwdarw. B ring formation shown by NMR and x-ray diffraction studies of borate derivatives of pyridyl alcohols, J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2, 1992, No. 4, pp. 527-32, 特に、第527ページ	7, 9 1-5, 10-12
X Y	LIU, Xiaolan et al, Structure studies of bis(substituted)-2-(substituted)-8-hydroxyquinolines, Youji Huaxue, 1991, Vol. 11, No. 4, pp. 410-15, 特に、第412,414ページ	6 1-5, 10-12
X Y	SHAN, Zixing et al, Synthesis of aromatic nitrogen-containing heterocyclic derivatives of asymmetric diarylborinic acids, Wuhan Daxue Xuebao, Ziran Kexueban, 1990, No. 3, pp. 67-72, 特に、第68ページ	6, 7 1-5, 10-12
X Y	YUAN, Guozheng et al, Ligand substitution reaction of diarylboron chelates, Wuji Huaxue Xuebao, 1990, Vol. 6, No. 3, pp. 314-18, 特に、第314,315ページ	6 1-5, 10-12
X Y	YUAN, Guozheng et al, Studies on antitumor boron compounds. V. Fluorine- and methoxy-substituted diphenylboron chelates with N,O-bidentate ligands, Youji Huaxue, 1989, Vol. 9, No. 3, pp. 226-9, 特に、第227ページ	6 1-5, 10-12
X Y	YUAN, Guozheng et al, Boron compounds. XX. Synthesis and conversion of ethanolamine-tri(2-furyl)borane, Youji Huaxue 1987, No. 2, pp. 146-9, 特に、第148ページ	6 1-5, 10-12
X	MOEHRLE, H. et al, Concurrent reaction of the phenol and the 1,3-dicarbonyl function under Mannich conditions, Pharmazie, 1985, Vol. 40, No. 11, pp. 767-71, 特に、第767ページ	1-5, 10-12

### 国際調査報告

	国	
C(続き).	関連すると認められる文献	関連する
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
X Y	MOEHRLE, H. et al, Reaction of functional epoxycarbonyl compounds opposed to hydrogen chloride, Pharmazie, 1985, Vol. 40, No. 6, pp. 387-93, 特に、第389ページ	6 1-5, 10-12
X Y	MOEHRLE, H. et al, Real structures of drugs seemingly derived from 1-(8-hydroxyquinol-5-yl)-3-phenylpropane-1,3-dione, Pharmazie, 1985, Vol.40, No.5, pp.307-11,特に、第309ページ	6 1-5, 10-12
X Y	LIN, Kai et al, Synthesis and antitumor activity of organyloxy-diarylborane chelates containing quinoline ring, Yiyao Gongye, 1985, Vol. 16, No. 11, pp. 500-2, 特に、第501ページ	6 1-5,10-12
X Y	BAILEY, P. J. et al, Boron-containing antibacterial agents: effects on growth and morphology of bacteria under various culture conditions, Antimicrob. Agents Chemother., 1980, Vol. 17, No. 4, pp. 549-53, 特に、Fig. 1.	6, 10 1-5, 11, 12
X	MOEHRLE, H. et al, Conformation influences during the dehydrogenation of phenolic Mannich bases, Monatsh. Chem., 1974, Vol. 105, No. 6, pp. 1151-63, 特に、第1156ページ	6 1-5, 10-12
X Y	TITKOV, Yu. B. et al, Luminescence method for determining molybdenum with hydroxyquinoline and sodium tetraphenylborate, Ukr. Khim. Zh., 1970, Vol. 36, No. 6, pp. 613-15, 特に、第614ページ	6 1-5, 10-12
X Y	DOUGLASS, James E. et al, Some bis-amine complexes of boronium ions with bulky substituents of boron, J. Organomet. Chem., 1967, Vol. 8, No. 3, pp. 421-6, 特に、第421~ジ	6 1-5, 10-12
Y	DE, 1670494, A (Chemie Gr·nenthal GmbH) 21. 1月. 1971 (21. 01. 71) ファミリーなし 第2ページ 第6行一第4ページ	1-12
PX	EP, 969531, A2 (Bayer Aktiengesellschaft) 05. 1月. 2000 (05. 01. 00) [0046]-[0079], CLAIM 10 &DE, 19829947, A1	6